## (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

## (43) 国際公開日 2001 年6 月21 日 (21.06.2001)

**PCT** 

# (10) 国際公開番号 WO 01/43746 A1

(51) 国際特許分類<sup>7</sup>: A61K 31/475, 31/496, 31/506, 31/551, A61P 13/12 // C07D 401/12, 401/14, 409/14, 451/04, 491/056

PCT/JP00/08782

(22) 国際出願日:

(21) 国際出願番号:

2000年12月13日(13.12.2000)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ: 特願平11/354022

1999年12月14日(14.12.1999) JP

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 日本新 薬株式会社 (NIPPON SHINYAKU CO., LTD.) [JP/JP]; 〒601-8550 京都府京都市南区吉祥院西ノ庄門口町14 番地 Kyoto (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 谷口典久 (TANIGUCHI, Norihisa) [JP/JP]; 〒300-0845 茨城 県土浦市乙戸南2丁目3-17 Ibaraki (JP). 城内善昭(SHIROUCHI, Yoshiaki) [JP/JP]; 〒619-0223 京都府相楽郡木津町相楽台2丁目15-29 Kyoto (JP).

- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

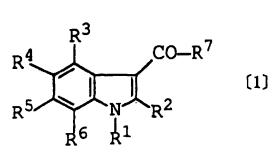
## 添付公開書類:

— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: MEDICINAL COMPOSITION

(54) 発明の名称: 医薬組成物



(57) Abstract: A medicinal composition comprising as the active ingredient an amide derivative represented by formula [1] or a pharmacologically acceptable salt thereof, (wherein R¹ and R² are the same or different and each represents hydrogen, optionally substituted alkyl, acyl, optionally substituted aryl, or an optionally substituted aromatic heterocyclic group; R³, R⁴, R⁵, and R⁶ are the same or different and each represents hydrogen, halogeno, hydroxy, optionally substituted amino, optionally substituted alkyl, alkoxy, nitro, etc.; and R³ represents optionally substituted cyclic amino or optionally substituted azabicycloalkylamino). The medicinal composition is useful as a nephritis remedy.

(57) 要約:

44 S. 30 C

# 本発明は、次の式〔1〕

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^4 \\
\mathbb{R}^5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^3 \\
\mathbb{R}^5
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^3 \\
\mathbb{R}^6
\end{array}$$

$$\mathbb{R}^1$$

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^2 \\
\mathbb{R}^1
\end{array}$$

 $(R^1, R^2$ は、同一又は異なって、水素、置換されていてもよいアルキル、アシル、置換されていてもよいアリール、又は置換されていてもよい芳香族複素環基を表す。 $R^3, R^4, R^5, R^6$ は、同一又は異なって、水素、ハロゲン、ヒドロキシ、置換されていてもよいアミノ、置換されていてもよいアルキル、アルコキシ、又はニトロなどを表す。 $R^7$ は、置換されていてもよい環状アミノ、又は置換されていてもよいアザビシクロアルキルアミノを表す。)で表されるアミド誘導体又はその薬学的に許容される塩を有効成分とする医薬組成物で構成される。

本発明医薬組成物は、腎炎治療剤として有用である。

15

20

# 明 細 書 医 薬 組 成 物 技 術 分 野

本発明は、アミド誘導体又はその薬学的に許容される塩を有効成分とする腎 5 炎治療剤に関する。

# 背 景 技 術

腎炎は主たる病変の存在部位によって、糸球体腎炎、間質性腎炎、腎盂腎炎などに分類される。その中で代表的なものは糸球体を病変の場とする糸球体腎炎である。今日では腎炎と糸球体腎炎は同じ意味で用いられている(最新医学辞典、1版、570、(1987))。

ヒトの糸球体腎炎で最も頻度が高く、かつ予後判定上重視される病理組織学的所見は、メサンギウム細胞の増殖とメサンギウム細胞が産生する基質(以下、メサンギウム基質という)の増生である。同所見は、IgA腎症、膜性増殖性糸球体腎炎およびループス腎炎など、ほとんどの増殖性糸球体腎炎において共通してみられる(飯田,腎と透析,35,505-509,(1993))。そして、メサンギウム細胞の増殖とそれに伴うメサンギウム基質の産生が進行すると、糸球体は終末像である糸球体硬化に陥る。

従って、メサンギウム細胞の増殖およびメサンギウム基質の産生を阻止する 化合物は糸球体腎炎治療剤として極めて有用である。

一方、これまでに、インドールー3ーカルボキサミド誘導体が、セロトニン 拮抗作用、カルモジュリン拮抗作用、除草作用を有することが知られているが、 メサンギウム細胞増殖抑制作用を有し、腎炎の治療に有用であることは知られ ていない。

## 発明の開示

25 本発明の目的は、新規な腎炎治療剤を提供することにある。

本発明者らは、種々の化合物について鋭意検討したところ、本発明にかかる アミド誘導体がメサンギウム細胞増殖抑制作用を有し、腎炎の治療に有用であ ることを見出して本発明を完成した。

したがって、本発明は、次の式〔1〕で表されるアミド誘導体、又はその薬

20

学的に許容される塩を有効成分とする腎炎治療剤である。

$$R^4$$
 $R^5$ 
 $R^6$ 
 $R^1$ 
 $R^2$ 

式中、R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>は、同一又は異なって、水素、アルキル、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、カルボキシアルキル、アシル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基は、1~3個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 及び $R^6$ は、同一又は異なって、水素、ハロゲン、ヒドロキシ、10 アミノ、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アリールアルキル、シアノ、又はニトロを表す。又は、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 及び $R^6$ の中で隣接する 2 個の基が一緒になって、メチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。

 $R^7$ は、 $R^8$ で置換されていてもよい環状アミノ、又は $R^9$ で置換されていてもよいアザビシクロアルキルアミノを表す。

R<sup>8</sup>は、アルキル、ハロアルキル、アシル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基は、1~3個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、アリールアルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ヒドロキシ、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アルキルスルホニルアミノ、アシルアミノ、ジアルキルアシスルホニルアミノ、カルバモイル、モノアルキルカルバモイル、ジアルキルカルバモイル、シアノ、カルボキシ、アルコキシカルボニル、アルキルスルホニル、ジアルキルアミノスルホニル、又はニトロで置換されていてもよい。)。

R<sup>9</sup>は、アルキル、アルケニル、(シクロアルキル) アルキル、ハロアルキル、 アリールアルキル、アシル、アルキルスルホニル、又はアリールスルホニルを 表す (かかるアリールアルキルのアリール部分、及びアリールスルホニルのア リール部分は、ハロゲン又はアルキルで置換されていてもよい。)。

上記の式[1]で表される化合物がメサンギウム細胞増殖抑制作用を有し、 腎炎の治療に有用であることは、知られていない。

本発明にかかる化合物 [1] の中で好ましい化合物は、次の式 [1 a] で表されるアミド誘導体であって、次の (A) 又は (B) の場合のいずれかであるアミド誘導体である。

$$R^{14}$$
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 

10

15

20

5

(A)  $R^{11}$ 及び $R^{12}$ は、同一又は異なって、アルキル、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、カルボキシアルキル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基は、 $1\sim3$  個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 及び $R^{16}$ は、同一又は異なって、水素、ハロゲン、ヒドロキシ、アミノ、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アリールアルキル、シアノ、又はニトロを表す。又は、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、及び $R^{16}$ の中で隣接する2個の基が一緒になって、メチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。

 $R^{17}$ は、次の式 [2] で表される基を表す。

$$-N \longrightarrow_{N} P \longrightarrow_{N} R^{18}$$

$$-N \longrightarrow_{N} N \longrightarrow_{N} N$$

$$(O) m \longrightarrow_{N} O) n$$

$$(2)$$

R<sup>18</sup> は、水素、ハロゲン、アルキル、アリールアルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ヒドロキシ、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アルキルスルホニルアミノ、アシルアミノ、ジアルキルアミノスルホニルアミノ、カルバモイル、モノアルキルカルバモイル、ジアルキルカルバモイル、シアノ、カルボキシ、アルコキシカルボニル、アルキルスルホニル、ジアルキルアミノスルホニル、又はニトロを表す。mは、0又は1を表す。pは、2又は3を表す。

(B) R<sup>11</sup> は、水素、アルキル、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、カル ボキシアルキル、アシル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを 表す (かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基 は、1~3個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

 $R^{12}$ は、アリール又は芳香族複素環基を表す(かかるアリール、芳香族複素 15 環基は、 $1 \sim 3$  個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、ア ルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 及び $R^{16}$ は、同一又は異なって、水素、ハロゲン、ヒドロキシ、アミノ、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アリールアルキル、シアノ、又はニトロを表す。又は、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、及び $R^{16}$ の中で隣接する2個の基が一緒になって、メチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。

R<sup>17</sup>は、次の式[3]で表される基を表す。

$$-NH - (3)$$

 $R^{19}$ は、水素、アルキル、アルケニル、(シクロアルキル)アルキル、ハロアルキル、アリールアルキル、アシル、アルキルスルホニル、又はアリールスルホニル(かかるアリールアルキルのアリール部分、及びアリールスルホニルのアリール部分は、ハロゲン又はアルキルで置換されていてもよい。)を表す。本発明にかかる化合物 [1 a] の中で好ましい化合物は、(A) の場合及び(B) の場合いずれにおいても、 $R^{11}$ がアルキルであり、 $R^{12}$ がフェニル(かかるフェニルは、 $1\sim3$  個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)であるアミド誘導体である。

本発明にかかる化合物 [1 a] の中でさらに好ましい化合物は、(A)の場合であり、 $R^{11}$ がアルキルであり、 $R^{12}$ がフェニルであり、 $R^{13}$ 、 $R^{15}$ 及び $R^{16}$ が水素であり、 $R^{14}$ が水素又はアルキルであり、 $R^{17}$ が次の式 [2 a] で表される基

15

10

$$-N$$
 $R^{18}$ 
 $R^{18}$ 
 $R^{18}$ 

であり、R<sup>18</sup>が水素又はニトロであるアミド誘導体である。

- 20 本発明にかかる化合物 [1 a] の中で特に好ましい化合物としては、例えば、 次の(1)  $\sim$  (17) のアミド誘導体が挙げられる。
- (2) 1-(1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカル25 ボニル) -4-(3-ピリジル) ピペラジン、

- (3) 1 (1 メチル-2 フェニルインドール-3 イルカルボニル) 4 (5 ニトロ-2 ピリジル) ピペラジン、
- (4) 1 (1 メチル-2 フェニルインドール-3 イルカルボニル) 4 (2 ピリジル) ピペラジン-4 オキシド、
- 5 (5) 1-(1, 5, 6-トリメチル-2-フェニルインドール-3-イ ルカルボニル) -4-(4-ピリジル) ピペラジン、
  - (6) 1 (1 メチル-2 フェニルインドール-3 イルカルボニル) 4 (2 ピリジル) ピペラジン、
- (7) 1-(1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカル10 ボニル) -4-(4-ピリジル) ピペラジン、
  - (8) 1-(1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) <math>-4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ピペラジン、
  - (9) 1 (1, 5 ジメチル 2 フェニルインドール 3 イルカルボニル) <math>-4 (2 ピリジル) ホモピペラジン、
- 15 (10) 1 (1 メチル-2 フェニルインドール-3 イルカルボニル) 4 (3 ピリジル) ホモピペラジン、

  - (12) 1 (1,5 ジメチル-2 フェニルインドール-3 イルカルボニル) 4 (5 ニトロ-2 ピリジル) ホモピペラジン、
- (14) 1-[1,5-ジメチル-2-フェニルインドールー3ーイルカル
   25 ボニル) -4-(5-アセチルアミノ-2-ピリジル) ホモピペラジン、
   (15) N-(endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1] オクタ-3-イル) -1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド、
  - (16) N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オク

10

15

ター3ーイル) -5-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドールー3-カルボキサミド、

本発明において、「アルキル」としては、直鎖状又は分枝鎖状の炭素数 1~7のもの、例えば、メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、イソプチル、sec-ブチル、tert-ブチル、n-ペンチル、イソペンチル、n-ヘキシル、イソヘキシル、n-ヘプチル、イソヘプチルが挙げられる。特に、直鎖状の炭素数 1~3 のものが好ましく、例えば、メチル、エチル、n-プロピルが挙げられる。

「ハロアルキル」、「アリールアルキル」、「(シクロアルキル) アルキル」、「アルコキシ」、「ハロアルコキシ」、「モノアルキルアミノ」、「ジアルキルアミノ」、「ジアルキルアミノ」、及び「アルキルスルホニル」のアルキル部分としては、前記のアルキルが挙げられる。

「(シクロアルキル)アルキル」のシクロアルキル部分としては、炭素数3~7のもの、例えば、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロペナシル、シクロヘプチルが挙げられる。

「アルケニル」としては、直鎖又は分枝鎖状の炭素数 2 ~ 7 のもの、例えば、 20 アリル、2 - プテニル、3 - プテニル、2 - ペンテニル、3 - ペンテニル、4 - ペンテニル、4 - メチル - 3 - ペンテニル、2 - ヘキセニル、3 - ヘキセニル、4 - ヘキセニル、5 - ヘキセニル、2 - ヘプテニル、3 - ヘプテニル、4 - ヘプテニル、5 - ヘプテニル、6 - ヘプテニルが挙げられる。

「アリール」としては、炭素数  $6 \sim 1$  0 のもの、例えば、フェニル、1-ナフ 25 チル、2-ナフチルが挙げられる。

「アリールアルキル」のアリール部分としては、前記のアリールが挙げられる。

「アザビシクロアルキル」としては、炭素数3~8のもの、例えば、2-アザビシクロ[1.1.0]ブチル、1-アザビシクロ[2.2.1]ヘプチル、

10

15

20

2-アザビシクロ [2.2.1] ヘプチル、7-アザビシクロ [2.2.1] ヘプチル、3-アザビシクロ [3.1.1] ヘプチル、2-アザビシクロ [4.1.0] ヘプチル、1-アザビシクロ [3.2.1] オクチル、8-アザビシクロ [3.2.1] オクチル、1-アザビシクロ [2.2.2] オクチル、2-アザビシクロ [2.2.2] オクチル、4-アザビシクロ [5.2.0] ノニル、9-アザビシクロ [3.3.1] ノニルが挙げられる。

「芳香族複素環基」としては、窒素、酸素及び硫黄から選択される1個から 4個までのヘテロ原子を有する5~6員の芳香環基が挙げられる。芳香族複素 環基の環構成原子が窒素原子、又は硫黄原子の場合、かかる窒素原子、硫黄原子はオキシドを形成してもよい。例えば、1-ピロリル、2-ピロリル、3-ピロリル、2-フラニル、3-フラニル、2-チエニル、3-チエニル、2-オキサゾリル、2-チアゾリル、2-イミダゾリル、4-イミダゾリル、1H-1、2、4-トリアゾールー1 ーイル、1H-テトラゾールー5 ーイル、2ーピリジル、3-ピリジル、4-ピリジル、ピリジンー1 ーオキシドー2ーイル、ピリジンー1 ーオキシドー3ーイル、ピリジンー1 ーオキシドー4ーイル、2ーピリミジニル、4-ピリミジニル、1・3、5 ートリアジンー2-イルが挙げられる。

「ハロゲン」としては、例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素が挙げられる。「ハロアルキル」及び「ハロアルコキシ」のハロゲン部分としては、前記のハロゲンが挙げられる。「ハロアルキル」としては、例えば、トリフルオロメチル、2,2,2ートリフルオロエチルが挙げられる。「ハロアルコキシ」としては、例えば、トリフルオロメトキシ、2,2,2ートリフルオロエトキシが挙げられる。

「アシル」としては、炭素数 1 ~ 1 1 のもの、例えば、ホルミル、アセチル、 25 プロピオニル、ブチリル、イソブチリル、ベンゾイル、1 - ナフトイル、2 -ナフトイルが挙げられる。

「アシルアミノ」のアシル部分としては、前記のアシルが挙げられる。例えば、アセチルアミノ、プロピオニルアミノ、ベンゾイルアミノ、1-ナフトイルアミノ、2-ナフトイルアミノが挙げられる。

「環状アミノ」としては、環構成原子として、窒素原子、酸素原子又は硫黄原子を、同一又は異なって、1個~2個含んでいてもよい、4~8員環基が挙げられる。環状アミノの環構成原子が窒素原子、又は硫黄原子の場合、かかる窒素原子、硫黄原子はオキシドを形成してもよい。例えば、ピロリジノ、ピペリジノ、ピペラジニル、3ーメチルピペラジンー1ーイル、ピペラジンー4ーオキシドー1ーイル、ホモピペラジニル、モルホリノ、チオモルホリノ、チオモルホリンー1、1ージオキシドー4ーイル、イミダゾールー1ーイル、チアゾリジンー3ーイルが挙げられる。

上記式 [1] で表される本発明に係る化合物は、W097/26252、W098/06715、 10 BE901274A、GB2231265A、若しくはW000/44743号に記載された方法、又は以下に 記載した方法により製造することができる。

上記式 [1 a] で表される本発明に係る化合物は、例えば、以下のようにして製造することができる。

インドール誘導体 [4] とアミン [5] を反応させることによりアミド誘導 15 体 [1a] を製造することができる。

$$R^{14}$$
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{17}$ 
 $R^{17}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 

〔式中、 $R^{11}$ 、 $R^{12}$ 、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、 $R^{16}$ 、 $R^{17}$ は、前記と同義である。Mは、ヒドロキシ又はハロゲン(塩素、臭素、ヨウ素など)、アルコキシ(メトキシなど)、アリールオキシ(p-=トロフェノキシなど)、アルキルスルホキシ(メタンスルホキシなど)、アリールスルホキシ(トルエンスルホキシなど)、イミダゾリル、アルキルカルボキシ若しくはアリールカルボキシなどの脱離基を表す。〕

具体的には、アミド誘導体〔1 a〕は、インドール誘導体〔4〕 (Mがヒド

15

20

ロキシ以外の前記の脱離基である場合)、例えば、酸ハライド、アルキルエステル、活性エステル、イミダゾリド又は混合酸無水物とアミン〔5〕を適宜反応させる方法、又はインドール誘導体〔4〕(Mがヒドロキシである場合)とアミン〔5〕を縮合剤(1ーエチルー3ー(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド、ジシクロヘキシルカルボジイミド、ジイソプロピルカルボジイミド、ベンゾトリアゾールー1ーイルートリス(ジメチルアミノ)ホスホニウムヘキサフルオロリン化物塩、ジフェニルホスホリルアジド、プロパンリン酸無水物など)を用いて添加剤(Nーヒドロキシスクシンイミド、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール、3ーヒドロキシー4ーオキソー3、4ージヒドロー1、2、3ートリアジンなど)の存在又は非存在下に直接結合させる方法により製造することができる。

酸ハライド(Mがハロゲンであるインドール誘導体〔4〕)を用いる場合、アミド誘導体〔1 a〕は非プロトン性溶媒(例えば、アセトニトリル、N,N-ジメチルホルムアミド(DMF)などの極性溶媒、テトラヒドロフラン(THF)、ジエチルエーテルなどのエーテル系溶媒、クロロホルム、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素系溶媒、ベンゼン、トルエン、n-ヘキサンなどの炭化水素系溶媒など又はこれらの混合溶媒)中、塩基(例えば、炭酸カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素カリウム、ピリジン、4ージメチルアミノピリジン、トリエチルアミン、水素化ナトリウムなど)の存在下に -20~100 ℃で反応を行うことにより製造することができる。反応時間は、酸ハライド及びアミン〔5〕の種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。アミン〔5〕の使用量は酸ハライドに対して 1~1.2 倍モル量が好ましい。

かかる酸ハライドは、インドール誘導体 [4] (Mがヒドロキシである場合) とハロゲン化チオニル(塩化チオニル、臭化チオニルなど)を無溶媒又は前記と同じ非プロトン性溶媒中、前記と同じ塩基の存在又は非存在下に -20~100 ℃で反応することにより製造することができる。反応時間は、酸ハライドの種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。ハロゲン化チオニルの使用量はインドール誘導体 [4] に対して1倍モル以上を必要とし、

10

10倍モル以上などの大過剰量を用いることができる。

これらの反応において原料として用いられる、インドール誘導体〔4〕(M がヒドロキシである場合)、アミン〔5〕は、公知化合物であるか、又は公知 の方法に準じて若しくは参考例に示した方法で製造することができる。

縮合剤を用いる場合、アミド誘導体 [1 a] は前記と同じ非プロトン性溶媒中、前記と同じ塩基の存在又は非存在下に $-20\sim100$   $^{\circ}$ でで反応を行うことにより製造することができる。反応時間は、縮合剤の種類、反応温度によって異なるが、通常、 $30分\sim24$ 時間が適当である。アミン [5] 及び縮合剤の使用量はインドール誘導体 [4] (Mがヒドロキシである場合)に対して  $1\sim1.2$  倍モル量が好ましい。

本発明に係る化合物〔1a〕の中で、 $R^{17}$ が前記の式〔3〕であり、かつ $R^{19}$ が水素以外の置換基である化合物〔1b〕は、インドール誘導体〔1c〕と化合物〔6〕を反応させることによっても製造することができる。

$$R^{14}$$
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{13}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{14}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 
 $R^{12}$ 
 $R^{15}$ 
 $R^{16}$ 
 $R^{11}$ 

15 〔式中、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>、R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup>、R<sup>15</sup>、R<sup>16</sup>は、前記と同義である。R<sup>190</sup>は、 水素以外のR<sup>19</sup>を表す。Lは、ハロゲン(塩素、臭素、ヨウ素など)、アルコ キシ(メトキシなど)、アリールオキシ(pーニトロフェノキシなど)、アル

キルスルホキシ (メタンスルホキシなど)、アリールスルホキシ (トルエンスルホキシなど)、イミダゾリル、アルキルカルボキシ又はアリールカルボキシなどの脱離基を表す。〕

具体的には、アミド誘導体 [1b] はプロトン性溶媒(メタノール、エタノール、イソプロパノールなどのアルコール系溶媒)、又は前記の非プロトン性溶媒中、前記の塩基の存在下に  $-20\sim100$   $\mathbb{C}$ で反応を行うことにより製造することができる。反応時間は、化合物 [6] の種類、反応温度によって異なるが、通常、 $30分\sim24$ 時間が適当である。化合物 [6] の使用量はインドール誘導体[1c] に対して  $1\sim1.2$  倍モル量が好ましい。

10 この反応において原料として用いられるインドール誘導体〔1 c〕は、上記のアミド誘導体[1 a]の製造反応によって製造することができる。

本発明に係る化合物 [1 a] の中で、R<sup>17</sup>が前記の式 [2] であり、かつmが1である化合物 [1 d] は、インドール誘導体 [1 e] と酸化剤(過安息香酸、m-クロロ過安息香酸、過酢酸などの有機過酸、又は t e r t ーブチルヒドロペルオキシド、 t e r t ーペンチルヒドロペルオキシドなどのヒドロペルオキシド)を反応させることによっても製造することができる。

15

〔式中、R<sup>11</sup>、R<sup>12</sup>、R<sup>13</sup>、R<sup>14</sup>、R<sup>15</sup>、R<sup>16</sup>、R<sup>18</sup>、n、pは、前記と同義である。〕

具体的には、アミド誘導体  $[1\ d]$  は前記のプロトン性溶媒又は非プロトン性溶媒中、 $-50\sim70$   $\mathbb C$ で反応を行うことにより製造することができる。反応時間は、酸化剤の種類、反応温度によって異なるが、通常、 $30分\sim24$ 時間が適当である。酸化剤の使用量はインドール誘導体  $[1\ e]$  に対して  $1\sim1.2$  倍モル量が好ましい。

この反応において原料として用いられるインドール誘導体 [1 e] は、上記 のアミド誘導体 [1 a] の製造反応によって製造することができる。

上記の本発明化合物の製造において、原料が反応させたくない置換基(例えば、ヒドロキシ、アミノ、カルボキシなど)を有する場合には、原料をあらかじめ公知の方法により、保護基(例えばメトキシメチル、ベンジル、4ーメトキシベンジル、4,4'ージメトキシトリチル、アセチル、tert-プトキシカルボニル、ベンジルオキシカルボニル、フタロイル)で保護した後に反応に用い

15

20

25

るのが一般的である。反応後に、接触還元、アルカリ処理、酸処理などの公知 の方法により保護基を脱離することができる。

本発明に係る化合物は、上記の反応混合物から通常の分離精製手段、例えば、 抽出、濃縮、中和、濾過、再結晶、カラムクロマトグラフィー、薄層クロマト グラフィーなどの手段を用いることにより単離精製することができる。

本発明に係る化合物は遊離の塩基のまま医薬として用いることができるが、公知の方法により薬学的に許容される塩の形にして用いることもできる。このような塩としては、塩酸、臭化水素酸、硫酸、燐酸などの鉱酸の塩、酢酸、クエン酸、酒石酸、マレイン酸、コハク酸、フマル酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸などの有機酸の塩などを挙げることができる。 例えば、本発明にかかるアミド誘導体の塩酸塩は、アミド誘導体を塩化水素のアルコール溶液又はエーテル溶液に溶解することにより得ることができる。

本発明に係る化合物は、後記の試験例に示したように優れたメサンギウム細胞増殖抑制作用を有する。また、毒性が低い。このことから、本発明医薬組成物は優れた腎炎治療剤として有用であり、腎炎の中でも慢性糸球体腎炎、とりわけ増殖性糸球体腎炎の治療に有効である。

本発明に係る化合物を医薬として投与する場合、本発明に係る化合物は、そのまま又は医薬的に許容される無毒性かつ不活性の担体中に、例えば 0.1~99.5%、好ましくは 0.5~90%を含有する医薬組成物として、人を含む哺乳動物に投与することができる。

担体としては、固形、半固形又は液状の希釈剤、充填剤及びその他の処方用の助剤一種以上が用いられる。医薬組成物は、投与単位形態で投与することが望ましい。本発明医薬組成物は、静脈内投与、経口投与、組織内投与、局所投与(経皮投与など)又は経直腸的に投与することができる。これらの投与方法に適した剤型で投与されるのはもちろんである。経口投与が特に好ましい。

腎炎治療剤としての用量は、病気の性質と程度、年齢、体重などの患者の状態、投与経路などを考慮した上で設定することが望ましいが、通常は、成人に対して本発明に係る化合物の有効成分量として、1日あたり、0.1~1000mg/ヒ

トの範囲、好ましくは 1~500mg/ヒトの範囲が一般的である。

場合によっては、これ以下で足りるし、また逆にこれ以上の用量を必要とすることもある。また1日2~3回に分割して投与することもできる。

発明を実施するための最良の形態

5 以下に本発明化合物にかかる参考例、製造例、試験例及び製剤例を掲げて本 発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれらのみに限定されるものではない。 参考例 1

## N-メチル-4-メチルホルムアニリド

p-トルイジン51.2g(0.48mol)とオルトギ酸メチル76.5g

10 (0.72mol)を濃硫酸1.9g(0.019mol)の存在下、100℃
で副生するメタノールを留去しながら、1時間加熱攪拌した。更に175℃で1
時間攪拌した後、反応液を減圧蒸留した。無色油状物21.9gを得た。

沸点103~107℃/5mmHg

参考例2

# 15 N-メチルトルイジン

Nーメチルー4ーメチルホルムアニリド53.5g (0.36 mol)を10% 塩酸163 ml中1時間加熱環流した。反応液を冷却後、15%水酸化カリウム 水溶液でアルカリ性としエーテルにて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し乾 燥、濃縮した。得られた残さを減圧蒸留し、無色油状物42.6gを得た。沸点 100~103 $^{\circ}$ C/25 mmHg

参考例3

20

# <u>N-ニトロソーN-メチルトルイジン</u>

N-メチルトルイジン42.3g(0.35mol)を濃塩酸52mlと氷 142gの中に加え、次いで亜硝酸ナトリウム24.1g(0.35mol)の 25 水溶液86mlを反応温度が10℃を越えないよう徐々に滴下した。更に1時間 攪拌した後、酢酸エチルにて抽出し水洗、乾燥、濃縮した。得られた粗結晶を n -ヘキサンより再結晶し、黄色結晶47.9gを得た。

#### 参考例4

1-メチル-1- (4-メチルフェニル) ヒドラジン

б

亜鉛末85.3g(1.3mol)を水142mlに懸濁し、NーニトロソーNーメチルトルイジン47.8g(0.32mol)の酢酸溶液90mlを氷冷下、2.5時間かけて滴下した。更に2.5時間室温で攪拌し、反応液をろ過した。不溶物を10%塩酸でよく洗浄した。母液を40%水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とし、エーテルにて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、乾燥、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム→クロロホルム:メタノール=50:1)にて精製し、褐色油状物33.3gを得た。参考例5

# 1-メチル-1- (4-メチルフェニル) ヒドラジンの別途製造法

- アルゴン気流下、ナトリウムアミド2.14g(54.9mmol)の無水テトラヒドロフラン40mlの懸濁液に、氷冷下、pートリルヒドラジン6.38g(52.3mmol)の無水テトラヒドロフラン20ml溶液を80分間で滴下した。反応液を室温まで戻し、アルゴンガスをバブリングさせながら30分間攪拌し、アンモニアを留去した。ほぼ茶色の均一溶液となったところで、再び10~15℃に冷却し、ヨウ化メチル7.79g(54.9mmol)の無水テトラヒドロフラン20ml溶液を80分間で滴下した。そのまま30分間攪拌した後、反応液に氷を加え濃縮した。残さに水を加え酢酸エチルにて抽出し、乾燥、濃縮した。残さを減圧蒸留し、目的物4.1gを得た。沸点61~63℃/2mmHg参考例5と同様にして以下の化合物を製造した。
- 20 1-エチル-1-フェニルヒドラジン、
  - 1-イソプロピルー1ーフェニルヒドラジン、
  - 1-ベンジルー1-フェニルヒドラジン。

#### 参考例 6

# 1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-カルボン酸エチル

1-メチル-1-(4-メチルフェニル)ヒドラジン10.3g(76mmol)とベンゾイル酢酸エチル14.5g(76mmol)を酢酸40ml中、室温で終夜攪拌した。反応液に氷水と炭酸水素ナトリウムを加え、酢酸エチルにて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し乾燥、濃縮した。残さにポリリン酸100gを加え、 $50\sim60$ で30分間攪拌した。反応液を氷水にあけ、10%水酸化

ナトリウム水溶液で中和し、酢酸エチルにて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗 浄し、乾燥、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホ ルム)にて精製し、淡黄色針状晶 6.15gを得た。

## 参考例7

5 1<u>, 5 – ジメチルー2 – フェニルインドールー3 – カルボン酸</u>

1,5-ジメチルー2-フェニルインドールー3-カルボン酸エチル6.15 g(21mmol)と水酸化ナトリウム8gと水35mlをエタノール80mlに加え、終夜加熱環流した。反応液を濃縮し、2N-水酸化ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。水層を6N-塩酸にて酸性とし、クロロホルムにて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、乾燥、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)にて精製し、淡黄色結晶5.06gを得た。

## 参考例8

10

20

# 1-(2-フルオロエチル)-2-フェニルインドール

15 水素化ナトリウム (60%) 0.88gをジメチルスルホキシド40m1に懸濁し、氷冷下、2-フェニルインドール3.86gを加えた。これに1-ブロモー2-フルオロエタン2.79gを滴下し、室温で5時間、60℃で1時間攪拌した。反応液を氷水に注ぎ、酢酸エチルにて抽出し、水洗、乾燥後、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=20:

1) にて精製し、淡黄色油状物として4.33gを得た。

#### 参考例9

<u>1 - (2 - フルオロエチル) - 2 - フェニル - 3 - トリフルオロアセチルインド</u> <u>-ル</u>

アルゴン気流下、1-(2-7)ルオロエチル)-2-7ェニルインドール 4.33gのジメチルホルムアミド20m ] 溶液に0  $\mathbb C$  で無水トリフルオロ酢酸 4.56gを滴下し、同温で1 時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルに て抽出し、水洗、乾燥後、濃縮した。得られた粗結晶をn-0キサンで洗浄し、乾燥した。目的物を淡紫色粉末として5.28g 得た。融点130  $\mathbb C$  参考例10

# 1-(2-フルオロエチル)-2-フェニルインドール-3-カルボン酸

1-(2-フルオロエチル)-2-フェニル-3-トリフルオロアセチルインドール5.28gと水酸化カリウム4.42gをエタノール(50ml)-水(17ml)に加え、2時間加熱環流した。冷却後、水を加え希塩酸で中和し、酢酸エチルにて抽出した。有機層を水洗し、乾燥後、濃縮した。得られた粗結晶をエーテルにて洗浄した後、乾燥し淡黄色粉末3.65gを得た。融点230℃参考例11

# ニコチノイル酢酸エチル

水素化ナトリウム (60%) 4.96gのテトラヒドロフラン30ml懸濁液 に炭酸ジエチル9.76gを加え、10分間加熱環流した。これに3-アセチルピリジン5.00gのテトラヒドロフラン10ml溶液を30分間で滴下した後、1.5時間加熱環流した。冷却後、氷水に注ぎ、希塩酸で中和し、酢酸エチルにて抽出し、乾燥、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=2:1)にて精製し目的物を淡褐色油状物として4.11g得た。

参考例11と同様にして以下の化合物を製造した。

イソニコチノイル酢酸エチル、

- 2-ナフトイル酢酸エチル、
- (4-メトキシベンゾイル) 酢酸エチル、
- 20 (3-メトキシベンゾイル)酢酸エチル、
  - (4-メチルベンゾイル) 酢酸エチル、
  - (4-ニトロベンゾイル) 酢酸エチル、
  - (4-クロロベンゾイル) 酢酸エチル、
  - (4-フルオロベンゾイル) 酢酸エチル、
- 25 (4-ヒドロキシベンゾイル)酢酸エチル、
  - (3-トリフルオロメチルベンゾイル) 酢酸エチル、
  - 2-チオフェンカルボニル酢酸エチル。

上記の酢酸エチル誘導体を用いて、参考例6~7と同様にして、以下の化合物 を製造した。

- 1-メチル-2-(3-ピリジル)インドール-3-カルボン酸、
- 1-メチル-2- (4-ピリジル) インドール-3-カルボン酸、
- 1-メチル-2-(2-ナフチル)インドール-3-カルボン酸、
- 1-メチル-2-(3-メトキシフェニル)インドール-3-カルボン酸、
- 5 1-メチル-2-(4-メトキシフェニル)インドール-3-カルボン酸、
  - 1. 5-ジメチル-2-(4-メチルフェニル)インドール-3-カルボン酸、
  - 1,5-ジメチル-2-(4-ニトロフェニル)インドール-3-カルボン酸、
  - 1-メチル-2-(4-クロロフェニル)インドール-3-カルボン酸、
  - 1-メチル-2- (4-フルオロフェニル) インドール-3-カルボン酸、
- 10 1-メチル-2-(4-ヒドロキシフェニル)インドール-3-カルボン酸、
  - 1-メチル-2-(3-トリフルオルメチル)インドール-3-カルボン酸、
  - 1-メチル-2- (チエニル) インドール-3-カルボン酸。

#### 参考例12

# <u>endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクタン-3-アミン</u>

- 15 ヒドロキシルアミン塩酸塩 6.0gと酢酸ナトリウム 7.2gをメタノール 50m1に溶解し、1時間攪拌した。これに、トロパノン 10.0gを加え更に 5時間攪拌した。反応液を濃縮し、残さに水を加え、炭酸カリウムにてアルカリ 性とした。クロロホルムで抽出し、飽和食塩水で洗浄後、乾燥、濃縮した。得られた粗結晶を n-ヘキサンで洗浄し、endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.
- 20 2.1] オクタン-3-オン オキシム10.0gを得た。

水素化アルミニウムリチウム4.5gを無水テトラヒドロフラン80mlに懸 濁させ、-10~-20℃で濃硫酸5.8gの無水テトラヒドロフラン15ml溶 液を約30分間で滴下した。更に室温で3時間攪拌した後、endo-8-メチルー 8-アザビシクロ[3.2.1]オクタン-3-オン オキシム5.0gの無水テ たラヒドロフラン75ml溶液を滴下し、40℃で1.5時間攪拌した。反応液 を冷却し、含水エーテルを加え、析出した無機塩をセライトろ過により除き、エ ーテル層を分取した。乾燥、濃縮し、目的物2.0gを褐色油状物として得た。 参考例13

8-ベンジル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクタン-3-オン

2,5-ジメトキシテトラヒドロフラン25gを0.1N-塩酸227mlに加え、80℃にて1時間加熱攪拌した。10℃まで冷却し、アセトンジカルボン酸30.39gと酢酸ナトリウム18.61gおよび濃塩酸17.4mlを加え攪拌した。これにベンジルアミン22.28gを滴下し、室温で終夜攪拌した。反応液を水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とした後、クロロホルムにて抽出

反応液を水酸化ナトリウム水溶液でアルカリ性とした後、クロロホルムにて抽出 した。有機層を水洗、乾燥後濃縮して目的物を茶褐色油状物として41.4g得 た。

#### 参考例14

8-ベンジル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタン-3-オン オキシム
ヒドロキシアミン塩酸塩3.87gと酢酸ナトリウム4.57gをメタノール 50mlに加え、30分間攪拌した後、8-ベンジル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタン-3-オン10gを加え5時間攪拌した。反応液を濃縮し、炭酸カリウムと水を加えアルカリ性としクロロホルムにて抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、乾燥後濃縮した。得られた粗結晶をn-ヘキサンで洗浄し、白色 結晶7.8gを得た。

## 参考例15

# 8-ベンジル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクタン-3-アミン

アルゴン気流下、水素化アルミニウムリチウム17.04gのテトラヒドロフラン250mlの懸濁液に、-20℃で濃硫酸22.02gのテトラヒドロフラン50ml溶液をゆっくり滴下した。室温に戻し1時間攪拌した後、8-ベンジル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタン-3-オン オキシム25.85gのテトラヒドロフラン200ml溶液を1時間で滴下し、更に室温で1時間攪拌した。反応液に含水エーテルを加え、反応をクエンチした後、セライトろ過した。母液を濃縮しオレンジ色油状物を20.4g得た。

## 25 参考例 1 6

20

 $8-ベンジル-3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)-8-アザビシクロ<math>\begin{bmatrix} 3. \\ 2. \\ 1 \end{bmatrix}$  オクタン

8-ベンジル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタン-3-アミン20.4 gをクロロホルム200mlに溶解し、トリエチルアミン9.57gを加えた。こ れに氷冷下、ジーtertーブチルジカルボネート20.58gのクロロホルム50ml溶液を滴下し、室温にて16時間攪拌した。反応液を濃縮し、残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=5:1)にて精製し、白色結晶18.14gを得た。

5 参考例17

3-(tert-プトキシカルボニルアミノ) <math>-8-アザビシクロ $\begin{bmatrix} 3. & 2. & 1 \end{bmatrix}$ オクタン

8 - ベンジル-3 - (tert-ブトキシカルボニルアミノ) - 8 - アザビシクロ [3.2.1] オクタンをメタノール400mlに溶解し、ギ酸25.80gと 10 10%パラジウム炭素5gを加えた。室温にて16時間攪拌した後、触媒をろ過して除いた。母液に水酸化ナトリウム水溶液を加え、アルカリ性としクロロホルムにて抽出した。有機層を乾燥、濃縮し、残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=5:1)にて精製し、褐色油状物12gを得た。

15 参考例 1 8

20

8-ベンジルオキシカルボニル<math>-3-(tert-プトキシカルボニルアミノ)-8-アザビシクロ <math>[3. 2. 1] オクタン

3-(tert-プトキシカルボニルアミノ)-8-アザビシクロ[3.2.1] オクタン12gとトリエチルアミン5.93gを塩化メチレン100mlに溶解し、氷冷下、ベンジルクロロホルメート9.99gを滴下した。室温で16時間 攪拌した後、反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムにて抽出した。有機層を乾燥、濃縮し残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)にて精製し、無色油状物17gを得た。

参考例19

25 <u>endo-8-ベンジルオキシカルボニル-8-アザビシクロ[3, 2, 1]オクタ</u> ン-3-アミン

8 - ベンジルオキシカルボニル-3 - (tert-ブトキシカルボニルアミノ) - 8 - アザビシクロ[3.2.1] オクタン17gを塩化メチレン50mlに溶解し、氷冷下、トリフルオロ酢酸50mlを滴下した。室温で3時間攪拌した後、

反応液に水酸化ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムにて抽出した。有機層を 乾燥、濃縮し残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタ ノール=15:1)にて分離、精製し、endo体のみを微黄色油状物(7.2g) として得た。

5 参考例20

1-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

ホモピペラジン6.01g(0.06mol)をトルエン30mlに溶解し、氷冷下、2-クロロ-5-ニトロピリジンを少量ずつ加えた。更に、トルエン50mlを加え、室温にて15分間攪拌した。反応液に10 酢酸エチルと2N-水酸化ナトリウム水溶液を加え分液した。有機層を飽和食塩水にて洗浄し、乾燥、濃縮した。得られた粗結晶をイソプロピルエーテルにて洗浄し黄色結晶4.03gを得た。

参考例20と同様にし、100℃で5時間加熱することにより以下の 化合物を製造した。

15 1-(5-カルボメトキシ-2-ピリジル)ホモピペラジン 参考例21

<u>1-ベンジルオキシカルボニル-4-(5-ニトロー2-ピリジル)ホ</u> モピペラジン

1-(5-ニトロー2ーピリジル) ホモピペラジン3.00g(13.5 mmol)を塩化メチレン50mlに溶解し、トリエチルアミン4.10g (40.6 mmol)を加えた。次いで氷冷下、ベンジルクロロホルメート(30~35%トルエン溶液)9.20gを滴下し、0℃で1時間、室温で2時間攪拌した。反応液に水を加えクロロホルムにて抽出した。 有機層を乾燥、濃縮して得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=2:3)にて精製し、目的物3.43gを得た。

参考例22

<u>1 - ベンジルオキシカルボニル - 4 - (5 - アミノ - 2 - ピリジル) ホ</u>モピペラジン

1 ーベンジルオキシカルボニルー4 ー(5 ーニトロー2 ーピリジル)ホモピペラジン2.15gを濃塩酸20mlとエタノール10mlに溶解し、氷冷下、塩化すず(Ⅱ)二水和物6.81gの水溶液10mlを徐々に滴下した。0℃で30分間、室温で1時間攪拌した。反応液を水酸化ナトリウム水溶液で中和した後、生じた沈殿をセライトで濾過し、濾液をクロロホルムにて抽出した。有機層を乾燥し、濃縮して紫色油状物2.06gを得た。

参考例23

5

# 1-(5-ジメチルアミノ-2-ピリジル) ホモピペラジン

10 1 ーベンジルオキシカルボニルー4ー(5 ーアミノー2 ーピリジル) ホモピペラジン1.47gを1%酢酸ーメタノール溶液30mlに溶解し、37%ホルマリンを加え室温で1時間攪拌した。次いで水素化シアノホウ素ナトリウム1.70gを加え、室温で1.5時間攪拌した。反応液に氷冷下、炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、減圧下、メタノール を留去した。残さをクロロホルムにて抽出し、乾燥、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(nーヘキサン:酢酸エチル=1:1)にて精製し、黄色油状物1.45gを得た。これを、10%パラジウム炭素による水素添加で脱保護し、目的物を0.80g得た。参考例24

# 20 1-(5-メタンスルホンアミノ-2-ピリジル)ホモピペラジン

1 ーベンジルオキシカルボニルー4ー(5 ーアミノー2 ーピリジル)ホモピペラジン5 0 0 mgを塩化メチレン1 5 mlに溶解し、トリエチルアミン2 0 9 mgを加えた。氷冷下、メタンスルホニルクロライド2 1 0 mgの塩化メチレン溶液 5 mlを滴下し、3 時間攪拌した。反応26 液に水を加えクロロホルムにて抽出し、乾燥、濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1)にて精製し、油状物469mgを得た。これを、10%パラジウム炭素による水素添加で脱保護し、目的物を539mg得た。

- 参考例24と同様にして以下の化合物を製造した。

- 1-(5-メタンスルホンアミノ-2-ピリジル)ピペラジン、
- 1-(5-ジメチルスルファモイルアミノ-2-ピリジル)ピペラジン、
- 1-(5-アセチルアミノ-2-ピリジル)ホモピペラジン、
- 1-(5-ジメチルスルファモイルアミノ-2-ピリジル) ホモピペラジン。
- 5 参考例25

# 1-(2-ピリジル)ホモピペラジン

アルゴン気流下、2ーブロモピリジン20.0g(0.13mol)をトルエン200mlに溶解し、ホモピペラジン76.32g(0.76mol)、酢酸パラジウム(Ⅱ)29mg(0.13mmol)、トリ(tー ブチル)ホスフィン103mg(0.51mmol)、tーブトキシナトリウム16.65g(0.17mol)を順次加えた。120℃に加熱し終夜攪拌した。反応液を氷水に注ぎ、クロロホルムにて5回抽出した。有機層を乾燥、濃縮し、得られた残さを減圧蒸留した。目的物を黄色油状物として17.28g得た。

- 15 沸点 1 2 5 − 1 3 0 ℃ / 8 m m H g 参考例 2 5 と同様にして以下の化合物を製造した。
  - 1-(3-ピリジル)ピペラジン、
  - 1-(4-ピリジル)ピペラジン、
  - 1-(3-ピリジル)ホモピペラジン。
- 20 参考例26

# 1-(2-ピリジル)-4-トリフルオロアセチルホモピペラジン

1-(2-ピリジル)ホモピペラジン 0.50gをメタノール 10m 1に溶解し、トリフルオロ酢酸エチル 0.48gとトリエチルアミン 0.34 gを加えた。室温で終夜攪拌した後、反応液にクロロホルムを加え、水、 飽和食塩水にて洗浄しした。有機層を乾燥、濃縮して無色油状物 0.77 gを得た。

参考例27

25

<u>2-(4-トリフルオロアセチルホモピペラジン-1-イル) ピリジン-</u> <u>5-スルホニルクロライド</u> 1- (2-ピリジル) -4-トリフルオロアセチルホモピペラジン 0.77gをクロロホルム 3 m l に溶解し、クロロスルホン酸 1.32gを加え、終夜加熱還流した。反応液に飽和重曹水を加え、クロロホルムにて抽出した。有機層を乾燥、濃縮して褐色結晶 0.46gを得た。

5 参考例28

2-(4-トリフルオロアセチルホモピペラジン-1-イル) ピリジン-5-スルホニルクロライド 0.25gを塩化メチレン5mlに溶解し、室温下、ジエチルアミン 0.10gを加え2時間攪拌した。反応液を水にて洗浄し、乾燥、濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)にて精製し、褐色結晶 0.21gを得た。

参考例29

15  $N, N - \mathcal{Y} = \mathcal{Y} + \mathcal{Y}$ 

N,N-ジエチル 2-(4-トリフルオロアセチルホモピペラジンー1-イル)ピリジン-5-スルホンアミド 0.21gをメタノールに溶解し、炭酸ナトリウム 0.27gを水 3 m 1 に溶解したものを加え、室温下、終夜攪拌した。反応液にクロロホルムを加え、飽和重曹水、飽和食塩水にて洗浄した。有機層を乾燥、濃縮し褐色油状物 0.14gを得た。

参考例30

20

2-クロロー5-ベンジルオキシピリジン

25 2 - クロロー 5 - ヒドロキシピリジン 3 0 0 m g をジメチルホルム アミド 2 0 m 1 に溶解し、炭酸カリウム 4 7 6 m g とベンジルクロライ ド 4 7 2 m g を加え、7 5 ℃に加熱し 3 時間攪拌した。反応液に水を加 え、クロロホルムにて抽出した。有機層を乾燥、濃縮し、得られた残さ をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム)にて精製し、 淡黄色油状物527mgを得た。

## 参考例31

5

10

15

20

# 1-(5-ヒドロキシ-2-ピリジル)ピペラジン

アルゴン気流下、2-クロロ-5-ベンジルオキシピリジン520mgのトルエン溶液10m1にピペラジン1.19g、トリス(ジベンジリデンアセトン)ニパラジウム(0)37mg、1,3-ビス(ジフェニルホスフィノ)プロパン38mg、t-ブトキシナトリウム313mgを順次加えた。90℃に加熱し、終夜攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルにて抽出し、乾燥、濃縮した。得られた残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール:アンモニア=30:1:0.1)にて精製し、褐色油状物として498mgを得た。これを、常圧、室温にて10%パラジウム炭素による水素添加を行ない、目的物を無色油状物として248mg得た。

#### 製造例1

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4- (2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

1,5-ジメチルー2-フェニルインドールー3ーカルボン酸 3.00gをジメチルホルムアミド30mlに溶解し、1-エチルー3ー(3-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(以下、WSCD・HClという)2.38gと1-ヒドロキシベンゾトリアゾール1.68gを加え、30分間攪拌した。次いで1-(2-ピリジル)ピペラジン2.00gを加え終夜攪拌した。反応液を水に注ぎ酢酸エチルにて抽出し、乾燥、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(n-ヘキサン:酢酸エチル=2:1)にて精製し、白色結晶を得た。これをメタノールに溶解し、1M塩化水素/エーテル9mlを加え乾固し、目的物(4.2g)をアモルファスとして得た。

25 元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O・HC1・H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:67.16 H: 6.29 N:12.05

実測値(%) C:67.19 H: 6.15 N:12.05

## 製造例2

1-[1-(2-フルオロエチル)-2-フェニルインドール-3-イルカルボ

# ニル] -4- (2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>FN<sub>4</sub>0·HC1·2H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:62.33 H: 6.04 N:11.18

実測値(%) C:62.73 H: 6.21 N:11.91

製造例3

5

10

20

25

15 endo-(8-アザビシクロ[3.2.1]オクター3-イル)-1-メチルー 2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

工程1

endo - (8-ベンジルオキシカルボニル<math>-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-4ル) -1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド

1ーメチルー2ーフェニルインドールー3ーカルボン酸 3.16gをジメチルホルムアミド80mlに溶解し、WSCD・HCl 2.65gと1ーヒドロキシベンゾトリアゾール1.87gを加え、30分間攪拌した。次いで endo-8ーベンジルオキシカルボニルー8ーアザビシクロ[3.2.1]オクタンー3ーアミン3.6gを加え終夜攪拌した。反応液を水に注ぎクロロホルムにて抽出し、乾燥、濃縮した。得られた粗結晶をnーヘキサンで洗浄し、白色結晶を5.8gを得た。

工程2

N- (endo-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクター3-イル) -1-メチル -2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

endo- (8-ベンジルオキシカルボニル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3ーイル) -1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 5.8 gをエタノール200mlと塩化メチレン50mlの混合溶媒に溶解し、<math>10%パラジウム炭素500mgを加え、常圧で10時間水素添加した。反応液を3過して触媒を除き、母液を濃縮した。得られた粗結晶をエーテルにて洗浄し白色結晶3.4 gを得た。このうち200mgを塩化水素/エーテルにて塩酸塩とし、目的物(<math>150mg)を得た。融点298℃。

 $EI-MS m/z: 359[M]^+$ 

製造例4

5

10

15

endo- (8-アリル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) -1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

20 E I -MS m/z: 3 9 9 [M]<sup>+</sup>

製造例5

 $1 - (1 - \cancel{1} - \cancel{1}$ 

1- (1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) -4- (2-25 ピリジル) ピペラジン 2.38gを塩化メチレン12mlに溶解した。氷冷下、m-クロロ過安息香酸1.24gを加え1時間攪拌した後、室温に戻し終夜攪拌した。反応液に水を加え、塩化メチレンにて抽出し、水洗、乾燥後、濃縮した。残さをシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=20:1)にて精製し、淡褐色アモルファスを得た。酢酸エチルより再結晶し、目的物

1. 75gを淡黄色粉末として得た。融点152℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·1.5H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:68.32 H: 6.19 N:12.75

実測値(%) C:67.97 H: 6.22 N:12.51

5 製造例1と同様にして、以下の製造例6~42、44~53、55~83、86 ~91、93、95~102、107~110、及び115~184の化合物を 製造した。

製造例3と同様にして、以下の製造例92、及び111~114の化合物を製造した。

10 製造例4と同様にして、以下の製造例84、85、94、103、104、 105及び106の化合物を製造した。

製造例5と同様にして、以下の製造例43及び54の化合物を製造した。 製造例6

15 (2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点171-172℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>0・HC1・1.5H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:65.28 H: 6.14 N:12.18

実測値(%) C:65.23 H: 5.92 N:12.12

20 製造例 7

1-(5-クロロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) -4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点236℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>C1N<sub>4</sub>O·HC1·0.75H<sub>2</sub>O として)

25 計算値(%) C:62.44 H: 5.34 N:11.65

実測値(%) C:62.43 H: 5.30 N:11.52

製造例8

<u>1-[1-メチル-2-(4-フルオロフェニル) インドール-3-イルカルボニル)-4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩</u>

融点222℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>FN<sub>4</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:64.03 H: 5.59 N:11.95

実測値(%) C:64.40 H: 5.64 N:11.83

5 製造例 9

1-(6-フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ (2-1) ル) (2-1) ル) (2-1) アペラジン 二塩酸塩

融点256℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>FN<sub>4</sub>0·2HCl·0.5H<sub>2</sub>0 として)

10 計算値(%) C:60.49 H: 5.28 N:11.29

実測値 (%) C:60.26 H: 5.38 N:11.02

製造例10

1-(5-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) -4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

15 融点216℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·HCl·1.2H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:64.44 H: 6.12 N:11.56

実測値(%) C:64.59 H: 5.93 N:11.21

製造例11

20 1-[1, 5-ジメチル-2-(4-フルオロフェニル) インドール-3-イルカルボニル] <math>-4-(2-ピリジル) ピペラジン 二塩酸塩

融点159℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>FN<sub>4</sub>O·2HCl·0.75H<sub>2</sub>Oとして)

計算值(%) C:60.64 H: 5.58 N:10.88

**25** 実測値(%) C:60.77 H: 5.49 N:10.53

製造例12

1-[1-メチル-2-(4-ヒドロキシフェニル) インドール-3-イルカル ボニル) <math>-4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点272℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·HC1 として)

計算値 (%) C:66.88 H: 5.61 N:12.48

実測値 (%) C:66.45 H: 5.60 N:12.35

製造例13

5 1-(1-イソプロピル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-

(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点283℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>0·HC1 として)

計算值 (%) C:70.35 H: 6.34 N:12.15

10 実測値(%) C:70.16 H: 6.48 N:12.13

製造例14

1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-

<u>(3-ピリジル)ピペラジン 塩酸塩</u>

融点277℃

15 元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O・HC1・0.9H<sub>2</sub>Oとして)

計算値(%) C:66.85 H: 6.01 N:12.47

実測値 (%) C:67.05 H: 5.92 N:12.44

製造例15

1-(1, 5, 6-)リメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)ー

20 4- (2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点1.74℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>0·HC1·2.5H<sub>2</sub>0 として)

計算值 (%) C:64.08 H: 6.77 N:11.07

実測値 (%) C:64.20 H: 6.44 N:11.06

25 製造例 1 6

<u>1 - (7-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ</u>

ル) -4-(2-ピリジル) ピペラジン 二塩酸塩

融点136℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·2HCl·0.8H<sub>2</sub>Oとして)

計算值(%) C:60.77 H: 5.81 N:10.90

実測値 (%) C:60.82 H: 6.11 N:10.82

製造例17

1-(6-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ

5 <u>ル) - 4 - (2 - ピリジル) ピペラジン 二塩酸塩</u>

融点138℃

・元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>・2HC1・1. 25H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:59.83 H: 5.88 N:10.74

実測値(%) C:59.92 H: 5.83 N:10.78

10 製造例18

1-(1, 6-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) <math>-4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点168-169℃

·元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O·HC1·2.5H<sub>2</sub>O として)

15 計算値(%) C:63.47 H: 6.55 N:11.39

実測値(%) C:63.38 H: 6.26 N:11.33

製造例19

20 融点194℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>23</sub>N<sub>5</sub>O・2HC1・5.1H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:51.27 H: 6.31 N:12.36

実測値(%) C:51.29 H: 6.01 N:11.90

製造例20

25 1-(5-フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) -4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点131℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>FN<sub>4</sub>0·HCl·1.5H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:58.37 H: 5.49 N:10.89

実測値(%) C:58.51 H: 5.35 N:10.87

製造例21

<u>1-[1-メチル-2-(4-メトキシフェニル)インドール-3-イルカルボニル]-4-(2-ピリジル)ピペラジン 二塩酸塩</u>

5 融点133℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·2HC1·H<sub>2</sub>O として)

計算值(%) C:60.35 H: 5.84 N:10.83

実測値 (%) C:60.20 H: 6.03 N:10.93

製造例22

10 1-[1-メチル-2-(2-チェニル) インドール-3-イルカルボニル] - 4-(2-ピリジル) ピペラジン 二塩酸塩

融点116℃

元素分析値 (C<sub>23</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>OS・2HCl・1.4H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:55.18 H: 5.39 N:11.19

15 実測値(%) C:55.48 H: 5.27 N:10.89

製造例23

融点113℃

20 正イオンFAB-MS m/z: 413 [M+H]+

製造例24

1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4- (6-ヒドロキシ-2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点177℃

25 元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·HCl·1.9H<sub>2</sub>Oとして)

計算値(%) C:62.15 H: 6.01 N:11.60

実測値(%) C:62.43 H: 6.30 N:11.19

製造例25

1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-

## (4-ピリジル)ピペラジン 塩酸塩

融点331℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O·HCl·0. 2H<sub>2</sub>O として)

計算值(%) C:68.78 H: 5.86 N:12.83

5 実測値(%) C:68.77 H: 5.80 N:12.85

製造例26

1 - (1 - メチル - 2 - フェニルインドール - 3 - イルカルボニル) - 4 -

<u>(5-メチルー2-ピリジル)ピペラジン塩酸塩</u>

融点202℃

10 元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O・HCl・1.8H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:65.14 H: 6.43 N:11.69

実測値(%) C:65.35 H: 6.42 N:11.39

製造例27

1- (4-クロロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) -

15 4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点74℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>C1N<sub>4</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:61.86 H: 5.40 N:11.54

実測値 (%) C:61.46 H: 5.79 N:11.48

20 製造例 28

1-(6-クロロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-

4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点92℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>C1N<sub>4</sub>0·HC1·1. 2H<sub>2</sub>0 として)

25 計算値(%) C:60.94 H: 5.36 N:11.37

実測値(%) C:61.03 H: 5.47 N:11.60

製造例29

1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-

<u>(5-メチル-2-ピリジル)ピペラジン 二塩酸塩</u>

融点249℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O·2HCl·1.5H<sub>2</sub>O として)

計算值 (%) C:61.18 H: 6.12 N:10.98

実測値 (%) C:61.12 H: 6.17 N:10.47

5 製造例30

1-(4-フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ

ル) -4- (2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点205℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>FN<sub>4</sub>0·HC1·2.5H<sub>2</sub>0 として)

10 計算値 (%) C:60.54 H: 5.89 N:11.30

実測値 (%) C:60.55 H: 5.73 N:11.35

製造例31

1-(7-フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ

ル) -4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

15 融点255℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>FN<sub>4</sub>0·HC1·2H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:61.66 H: 5.80 N:11.51

実測値 (%) C:61.52 H: 5.60 N:11.38

製造例32

(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点233℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>0·HC1·0.5H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:68.49 H: 6.19 N:12.29

25 実測値 (%) C:68.36 H: 6.19 N:12.29

製造例33

1 - (1, 5 - ジメチル - 2 - フェニルインドール - 3 - イルカルボニル) - 4 -

(3-ピリジル) ピペラジン 二塩酸塩

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O·2HC1·3H<sub>2</sub>O として)

計算值 (%) C:58.10 H: 6.38 N:10.42

実測値 (%) C:58.15 H: 6.07 N:10.33

製造例34

1 - (1, 5 - ジメチル - 2 - フェニルインドール - 3 - イルカルボニル) - 4 -

5 (4-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点322℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O・HCl·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:68.49 H: 6.19 N:12.29

実測値 (%) C:68.75 H: 6.02 N:12.40

10 製造例35

1-[1-(2-フルオロエチル)-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル]-4-(5-メチル-2-ピリジル)ピペラジン 塩酸塩

融点151℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>FN<sub>4</sub>0·HC1·2H<sub>2</sub>0 として)

15 計算値 (%) C:62.97 H: 6.26 N:10.88

実測値(%) C:63.09 H: 6.36 N:10.75

製造例36

1-[1-(2-フルオロエチル)-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル]-4-(3-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

20 融点217℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>FN<sub>4</sub>0・HC1・2.5H<sub>2</sub>0 として)

計算值 (%) C:61.23 H: 6.13 N:10.99

実測値 (%) C:61.29 H: 5.84 N:11.00

製造例37

融点132℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O·HC1·2.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:64.08 H: 6.77 N:11.07

実測値 (%) C:64.11 H: 6.68 N:11.01

製造例38

5 融点260℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O・HCl・0.7H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:68.47 H: 6.47 N:11,83

実測値 (%) C:68.51 H: 6.40 N:11.88

製造例39

10 1-(1,5,6-トリメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) - 4-(4-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点342℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>0·HCl·0.5H<sub>2</sub>0 として)

計算值(%) C:69.00 H: 6.43 N:11.92

15 実測値(%) C:68.72 H: 6.32 N:11.84

製造例40

融点120℃

20 元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>C1N<sub>4</sub>O·HC1 として)

計算値 (%) C:56.61 H: 5.89 N:10.56

実測値 (%) C:56.44 H: 5.62 N:13.15

製造例41

1-(5-クロロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-

25 <u>4-(4-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩</u>

融点216℃

製造例42

1-[1,5-ジメチル-2-(3-トリフルオロメチルフェニル) インドールー<math>3-イルカルボニル]-4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩 融点264℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>25</sub>F<sub>3</sub>N<sub>4</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算值 (%) C:60.84 H: 5.30 N:10.51

実測値(%) C:60.62 H: 5.48 N:10.51

5 製造例43

1-(1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(3-ピリジル) ピペラジン-4-オキシド

融点188℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·2.5H<sub>2</sub>O として)

10 計算値 (%) C:66.22 H: 6.63 N:11.88

実測値(%) C:66.23 H: 6,23 N:11.51

製造例44

15 融点276℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>FN<sub>4</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:64.03 H: 5.59 N:11.95

実測値 (%) C:64.37 H: 5.60 N:11.94

製造例45

20 1-(5-7)ルカロー1-メチルー2-フェニルインドールー3-イルカルボニル) -4-(4-1) プルリング 塩酸塩

融点340℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>FN<sub>4</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:64.03 H: 5.59 N:11.95

25 実測値(%) C:63.99 H: 5.53 N:11.89

製造例46

<u>1-(1,6-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-</u> (3-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点199℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O・HCl・1.2H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:66.64 H: 6.32 N:11.96

実測値 (%) C:66.42 H: 6.44 N:11.73

製造例47

5 <u>1-(1,6-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-</u>

(4-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点333℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O・HC1 として)

計算値 (%) C:69.87 H: 6.09 N:12.53

10 実測値 (%) C:69.62 H: 6.18 N:12.47

製造例48

1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-

(5-ニトロー2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点258℃

15 元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>23</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·HC1 として)

計算値(%) C:62.83 H: 5.06 N:14.65

実測値 (%) C:62.94 H: 5.26 N:14.59

製造例49

1-(1-メチル-5,6-メチレンジオキシ-2-フェニルインドール-3-

20 イルカルボニル) - 4 - (2 - ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点207℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>·HC1·1.5H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:61.96 H: 5.60 N:11.12

実測値(%) C:62.16 H: 6.00 N:11.02

25 製造例50

1-[1-メチル-2-(4-ピリジル) インドール-3-イルカルボニル] -4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点233℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>23</sub>N<sub>5</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算值 (%) C:63.78 H: 5.80 N:15.50

実測値 (%) C:64.08 H: 5.58 N:15.66

製造例51

1 - [1 - x + y - 2 - (2, 6 - y + y + z + z - y) + (2 - y + z - y + z - y) + (2 - y + z - y + z - y + z - z - y)

5 カルボニル] - 4 - (2 - ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点198℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>·HC1·2H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:61.30 H: 6.29 N:10.59

実測値(%) C:61.45 H: 6.60 N:10.57

10 製造例52

1-(1,4-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点210℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O・HCl・H<sub>2</sub>O として)

15 計算値 (%) C:67.16 H: 6.29 N:12.05

実測値 (%) C:67.45 H: 6.11 N:12.24

製造例53

1-[1,5-ジメチル-2-(3-メトキシフェニル) インドール-3-イルーカルボニル] <math>-4-(2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

20 融点137℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·HCl·1.5H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:64.34 H: 6.40 N:11.12

実測値 (%) C:64.10 H: 6.79 N:11.02

製造例54

25  $1 - (1 - \cancel{\vee} + \cancel{\vee} + \cancel{\vee} + 2 - \cancel{\vee}$ 

融点192℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O として)

計算值 (%) C:66.95 H: 6.29 N:12.49

実測値 (%) C:67.13 H: 6.20 N:12.26

製造例 5 5

1-[1-メチル-2-(2-チェニル) インドール-3-イルカルボニル] -4-(3-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

5 融点237℃

元素分析値 (C<sub>23</sub>H<sub>22</sub>N<sub>4</sub>OS·HC1·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:61.67 H: 5.40 N:12.51

実測値 (%) C:61.41 H: 5.34 N:13.12

製造例 5 6

10 1-[1,5-ジメチル-2-(4-メチルフェニル) インドール<math>-3-イルカ -1ルボニル-10 -10 -11 -11 -12 -13 -14 -14 -14 -15 -15 -15 -15 -16 -17 -17 -18 -19

融点237℃

製造例57

1-[1,5-ジメチル-2-(4-ニトロフェニル) インドール-3-イルカ

15 ルボニル] - 4 - (2 - ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点198℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·HCl·1.5H<sub>2</sub>O として)

計算值 (%) C:60.17 H: 5.63 N:13.49

実測値 (%) C:59.90 H: 5.66 N:13.28

20 製造例58

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4- (5-ニトロ-2-ピリジル) ピペラジン 塩酸塩

融点233℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·HC1·2.3H<sub>2</sub>O として)

25 計算値 (%) C:58.54 H: 5.78 N:13.13

実測値 (%) C:58.30 H: 5.33 N:13.04

製造例59

<u>1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-</u> (5-メタンスルホンアミノ-2-ピリジル)ピペラジン 二塩酸塩 融点192℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>29</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>S·2HC1·2H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:52.94 H: 5.76 N:11.43

実測値 (%) C:52.79 H: 5.36 N:11.56

5 製造例60

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) -1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

- 融点132-142℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>27</sub>N<sub>3</sub>0·HCl·3.5H<sub>2</sub>0 として)

10 計算値 (%) C:60.94 H: 7.46 N: 8.88

実測値 (%) C:60.84 H: 7.23 N: 8.57

製造例61

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクタ-3-イル) -5 - メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩

15 <u>酸塩</u>

融点210℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>·HCl·H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:65.56 H: 7.04 N: 9.17

実測値 (%) C:65.59 H: 6.95 N: 9.18

20 製造例62

融点261℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>0·HCl·2H<sub>2</sub>0 として)

25 計算値 (%) C:63.08 H: 7.19 N: 8.82

実測値(%) C:62.68 H: 7.03 N: 8.93

製造例63

融点142℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>0·HC1·0.7H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:68.78 H: 7.25 N: 9.62

実測値(%) C:68.60 H: 7.26 N: 9.73

5 製造例64

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3ーイル) - 5-クロロー1-メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩 融点  $247^{\circ}$ C

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>C1N<sub>3</sub>0·HC1·2H<sub>2</sub>0 として)

10 計算値 (%) C:60.00 H: 6.50 N: 8.75

実測値 (%) C:59.99 H: 6.34 N: 8.74

製造例65

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクター3ーイル) - 1-メチル-2- (4-ピリジル) インドール-3-カルボキサミド

15 融点157℃

元素分析値 (C<sub>23</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>0 として)

計算値(%) C:73.77 H: 7.00 N:14.96

実測値(%) C:73.46 H: 7.11 N:14.84

製造例66

20  $N - (\text{endo} - 8 - \cancel{x} + \cancel{y} - 8 - \cancel{y} + \cancel{$ 

融点145℃

元素分析値 (C<sub>23</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>0·0. 2H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:73.07 H: 7.04 N:14.82

25 実測値(%) C:73.11 H: 6.97 N:14.81

製造例67

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) -5 -フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点315℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>FN<sub>3</sub>0·HC1·0.5H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:65.97 H: 6:46 N: 9.62

実測値 (%) C:66.03 H: 6.43 N: 9.56

5 製造例68

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 1-メチル-2- (2-ナフチル) インドール-3-カルボキサミド

融点185℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O·0.25H<sub>2</sub>Oとして)

10 計算値 (%) C:78.57 H: 6.95 N: 9.82

実測値 (%) C:78.50 H: 7.00 N: 9.87

製造例69

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) -7-クロロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

15 融点156-157℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>C1N<sub>3</sub>0·HC1·1.5H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:61.15 H: 6.41 N: 8.91

実測値(%) C:61.02 H: 6.14 N: 8.93

製造例70

20 N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクター3-イル) - 5-プロモー1-メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

融点192℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>BrN<sub>3</sub>0·HCl·2.5H<sub>2</sub>0 として)

25 計算値(%) C:53.99 H: 6.04 N: 7.87

実測値(%) C:54.23 H: 5.69 N: 8.05

製造例71

N-(endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 5-シアノ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点328-329℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O·HCl·1. 25H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:65.64 H: 6.50 N:12.25

実測値(%) C:65.37 H: 6.10 N:12.13

5 製造例72

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3ーイル) - 6-クロロー1-メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩 融点184 $^{\circ}$ C

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>C1N<sub>3</sub>0·HC1·2H<sub>2</sub>0 として)

10 計算値(%) C:60.00 H: 6.50 N: 8.75

実測値 (%) C:60.27 H: 6.13 N: 9.12

製造例73

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクタ-3-イル) -4 -クロロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

15 融点308-309℃

 $E I - MS m/z : 4 0 7 [M]^+$ 

製造例74

N-(endo-8-メチル-8-アザビシクロ <math>[3.2.1] オクター3-イル) -11-メチルー2- (2-チェニル) インドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

20 融点330℃

元素分析値 (C<sub>22</sub>H<sub>25</sub>N<sub>3</sub>OS·HC1·0.25H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:62.84 H: 6.35 N: 9.90

実測値(%) C:62.84 H: 6.31 N: 9.85

製造例75

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3ーイル) - 7-フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点202℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>FN<sub>3</sub>0·HCl·1.6H<sub>2</sub>0 として)

計算値(%) C:63.11 H: 6.66 N: 9.20

実測値 (%) C:62.93 H: 6.31 N: 9.05

製造例76

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1] オクター3-イル)

5 7-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩

酸塩

融点234℃

 $E I - MS m/z : 403 [M]^{+}$ 

製造例77

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクター3-イル)6-フルオロー1-メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド塩
酸塩

融点224℃

 $E I - MS m/z : 391 [M]^+$ 

15 製造例 7 8

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 4-フルオロ-1-メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

融点259℃

20 E I -MS m/z: 3 9 1 [M]<sup>+</sup>

製造例79

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) -6-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

25 融点176℃

 $E I - MS m/z : 403 [M]^+$ 

製造例80

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 1-イソプロピル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点301℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>31</sub>N<sub>3</sub>O·HC1·H<sub>2</sub>O として)

計算值 (%) C:68.48 H: 7.51 N: 9.21

実測値(%) C:68.86 H: 7.33 N: 9.23

5 製造例81

N- (endo-8-ベンジル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) -1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点228℃

 $E I - M S m/z : 4 6 3 [M]^{+}$ 

.10 製造例82

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) - 7-ブロモ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩 融点182-183℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>BrN<sub>3</sub>0·HCl·1.5H<sub>2</sub>0として)

15 計算値(%) C:55.88 H: 5.86 N: 8.15

実測値 (%) C:55.43 H: 5.43 N: 8.12

製造例83

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1] オクタ-3-イル) -6 - プロモ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

20 融点183℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>BrN<sub>3</sub>0·HCl·1.75H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:55.39 H: 5.91 N: 8.07

実測値 (%) C:55.12 H: 5.32 N: 7.99

製造例84

25 N-(endo-8-rt+v-8-rt+v)-[3.2.1] t 2 - 3 - 4v) - 1, 5 - 5 + 5 - 2 - 7 + 2 - 7 + 2 - 7 + 2 - 7 + 2 - 7 + 3 - 7 + 4 + 5 + 5 - 7 + 2 -

融点226-231℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>·0.4H<sub>2</sub>O として)

計算値(%) C:73.87 H: 7.11 N: 9.94

実測値 (%) C:73.82 H: 6.97 N: 9.86

製造例85

5 融点210-214℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>3</sub>S として)

計算値(%) C:66.49 H: 6.47 N: 9.30

実測値 (%) C:66.21 H: 6.49 N: 9.13

製造例86

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクタ-3-イル)-1-メチル-2-(4-メトキシフェニル)インドール-3-カルボキサミド塩 酸塩

融点252℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>·HCl·H<sub>2</sub>O として)

15 計算値(%) C:65.56 H: 7.04 N: 9.17

実測値(%) C:65.67 H: 7.09 N: 9.24

製造例87

N-(endo-8-メチル-8-アザビシクロ <math>[3.2.1] オクター3-イル)-1 1-メチル-2-(4-クロロフェニル) インドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

20 融点263℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>C1N<sub>3</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:62.34 H: 6.32 N: 9.09

実測値 (%) C:62.14 H: 6.66 N: 9.10

製造例88

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクター3-イル) - 4-ブロモー1-メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩 融点322℃

 $E I - MS m/z : 451 [M]^+$ 

製造例89

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル)
-1-メチル-2- (4-メチルフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩
酸塩

融点268-269℃

5 正イオンFAB-MS m/z: 388[M+H]<sup>+</sup>

製造例90

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) -1 -メチル-2- (4 - フルオロフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

10 融点302℃

正イオンFAB-MS m/z: 392[M+H]+

製造例91

15 <u>塩酸塩</u>

融点338℃

正イオンFAB-MS m/z: 390[M+H]+

製造例92

N- (endo-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクター3-イル) -1, 5-ジ

20 メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

融点323℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>27</sub>N<sub>3</sub>0・HC1・2H<sub>2</sub>0 として)

計算值 (%) C:64.63 H: 7.23 N: 9.42

実測値 (%) C:64.80 H: 7.06 N: 9.44

25 製造例93

N- (endo-8-ベンジル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) - 1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点273℃

 $EI - MS m/z: 449 [M]^+$ 

製造例94

N- (endo -8- ホルミル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクタ-3-イル) - 1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド

融点256℃

5 元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>25</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub> として)

計算値 (%) C:74.39 H: 6.50 N:10.84

実測値 (%) C:74.20 H: 6.53 N:10.99

製造例95

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクター3ーイル) -

10 1, 5, 6-トリメチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

融点280℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>31</sub>N<sub>3</sub>0·HCl·1.25H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:67.81 H: 7.55 N: 9.12

実測値 (%) C:67.81 H: 7.22 N: 9.27

15 製造例96

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3ーイル) - 1, 4, 5-トリメチル-2-フェニルインドールー3ーカルボキサミド 塩酸塩 融点 <math>2.6.4  $^{\circ}$ 

 $EI - MS m/z : 401[M]^+$ 

20 製造例 9 7

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 1-メチル-2- (3-トリフルオロメチルフェニル) インドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

融点230℃

25 元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>26</sub>F<sub>3</sub>N<sub>3</sub>O・HC1・1.5H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:59.46 H: 5.99 N: 8.32

実測値(%) C:59.36 H: 5.78 N: 8.34

製造例98

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) -

1-メチル-2- (3-トリフルオロメトキシフェニル) インドール-3-カル ボキサミド 塩酸塩

融点261℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>26</sub>F<sub>3</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>·HC1·1.5H<sub>2</sub>Oとして)

5 計算値 (%) C:57.64 H: 5.80 N: 8.07

実測値 (%) C:58.04 H: 5.56 N: 8.36

製造例99

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) -1-メチル-2- (3-メトキシフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩

10 酸塩

融点262℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>・HC1・H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:65.56 H: 7.04 N: 9.17

実測値 (%) C:65.85 H: 6.79 N: 9.24

15 製造例100

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 1-メチル-2- (4-ニトロフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩酸 塩

融点244℃

20 元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>・HCl・2H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:58.71 H: 6.36 N:11.41

実測値 (%) C:58.68 H: 5.94 N:11.33

製造例101

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクター3ーイル) -

25 1-ベンジル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点131℃

 $EI - MS m/z : 449 [M]^{+}$ 

製造例102

N-(endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) -

1 -エチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点192℃

 $E I - MS m/z : 387 [M]^+$ 

製造例103

 N-[endo-8-(4-メチル-3-ペンテニル)-8-アザビシクロ[3.2. 1]オクタ-3-イル]-1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-カ ルボキサミド 塩酸塩

融点254℃

 $E I - MS m/z : 455 [M]^+$ 

10 製造例 1 0 4

N- (endo-8-イソプロピル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) -1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点303℃

 $E I - M S m/z : 4 0 1 [M]^+$ 

15 製造例105

N- (endo-8-シクロプロピルメチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-4ル) -1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点245℃

20 E I -MS m/z: 4 0 1 [M]<sup>+</sup>

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>31</sub>N<sub>3</sub>0·HC1·2H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:66.72 H: 7.47 N: 8.64

実測値 (%) C:66.84 H: 7.02 N: 8.58

製造例106

N-[endo-8-(2, 2, 2-トリフルオロエチル) -8-アザビシクロ[3.
 2.1]オクター3-イル]-1-メチルー2-フェニルインドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

融点247℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>26</sub>F<sub>3</sub>N<sub>3</sub>0·HC1·1.5H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:59.46 H: 5.99 N: 8.32

実測値 (%) C:59.45 H: 5.94 N: 8.12

製造例107

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクタ-3-イル) -1-メチル-2- (2-フルオロフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩

酸塩

5

融点206℃

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>FN<sub>3</sub>0・HC1・1.5H<sub>2</sub>0として)

計算値(%) C:63.36 H: 6.65 N: 9.24

10 実測値 (%) C:63.74 H: 6.57 N: 9.43

製造例108

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 1-メチル-2- (2-ブロモフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩酸塩 融点252℃

15 元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>BrN<sub>3</sub>0·HCl·0.75H<sub>2</sub>0として)

計算値 (%) C:57.38 H: 5.72 N: 8.60

実測値 (%) C:57.43 H: 5.56 N: 8.44

製造例109

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 1-メチル-2- (3-ニトロフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点191℃

20

元素分析値 (C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>·HCl·1.5H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:59.81 H: 6.27 N:11.62

実測値 (%) C:59.40 H: 5.94 N:12.24

25 製造例110

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) - 1, 5-ジメチル-2- (4-フルオロフェニル) インドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点295℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>28</sub>FN<sub>3</sub>0·HC1·H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:65.28 H: 6.79 N: 9.14

実測値 (%) C:65.15 H: 6.42 N: 9.22

製造例111

5 <u>N- (endo-8-アザビシクロ[3.2.1]オクター3-イル)-5-クロロー</u> 1-メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点365℃

 $E I - MS m/z : 3 9 3 [M]^+$ 

製造例112

10 N- (endo-8-アザビシクロ [3.2.1] オクター3-イル) -1-メチルー2- <math>(4-フルオロフェニル) インドールー3-カルボキサミド 塩酸塩

融点329℃

 $E I - MS m/z : 3 7 7 [M]^+$ 

製造例113

N - (endo - 8 - アザビシクロ [3.2.1] オクター3 - イル) - 5 - メトキ  $\underbrace{ シー1 - メチルー2 - フェニルインドールー3 - カルボキサミド 塩酸塩 }$ 

融点350℃

 $E I - MS m/z : 389 [M]^+$ 

製造例114

N- (endo-8-アザビシクロ [3.2.1] オクタ-3-イル) -1, 6-ジ メチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点324℃

 $E I - M S m/z : 3 7 3 [M]^+$ 

製造例115

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクター3-イル)-1,6-ジメチル-2-(4-フルオロフェニル)インドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点304℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>28</sub>FN<sub>3</sub>0·HC1·0.75H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:65.92 H: 6.75 N: 9.23

実測値 (%) C:65.74 H: 7.06 N: 8.74

製造例116

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1]オクター3-イル) -

5 1, 5-ジメチルー2-(4-ヒドロキシフェニル) インドールー3-カルボキ

サミド 塩酸塩

融点343℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O<sub>2</sub>·HCl·3.25H<sub>2</sub>O として)

計算値 (%) C:60.23 H: 7.38 N: 8.43

10 実測値(%) C:60.25 H: 6.84 N: 8.68

製造例117

N- (endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オクター3ーイル) -

1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド 塩酸塩

融点252℃

15 元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>29</sub>N<sub>3</sub>O·HCl·1.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:66.58 H: 7.38 N: 9.32

実測値 (%) C:66.12 H: 6.89 N: 9.81

 $EI - MS m/z: 387[M]^+$ 

製造例118

20  $1 - (1 - \cancel{y} + \cancel{y} - 2 - 7 + 2$ 

ピリジル) ホモピペラジン 二塩酸塩

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>0·2HC1·3H<sub>2</sub>0 として)

計算値 (%) C:58.10 H: 6.38 N:10.42

実測値 (%) C:58.46 H: 6.34 N:10.16

25 製造例119

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ

ル) -4-(2-ピリジル) ホモピペラジン 塩酸塩

融点191-194℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O·HC1·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:69.00 H: 6.43 N:11.92

実測値 (%) C:69.17 H: 6.37 N:11.97

製造例120

1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-

5 4-(3-ピリジル) ホモピペラジン 塩酸塩

融点 2 6 8 - 2 7 1 ℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O・HC1として)

計算值 (%) C:69.87 H: 6.09 N:12.53

実測値 (%) C:69.60 H: 6.20 N:12.68

10 製造例121

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) -4-(3-ピリジル) ホモピペラジン 塩酸塩

融点214-217℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>0・HC1として)

15 計算値 (%) C:70.35 H: 6.34 N:12.15

実測値 (%) C:70.30 H: 6.43 N:12.26

製造例122

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ ル)-4-(5-シアノ-2-ピリジル) ホモピペラジン

20 融点230-231℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O·0.25H<sub>2</sub>0として)

計算値 (%) C:74.07 H: 6.10 N:15.42

実測値 (%) C:73.85 H: 6.04 N:15.59

製造例123

25 <u>1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(5-トリフルオロメチル-2-ピリジル)ホモピペラジン</u>

<u>塩酸塩</u> 融点189-192℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>27</sub>F<sub>3</sub>N<sub>4</sub>0・HC1として)

計算値 (%) C:63.57 H: 5.33 N:10.59

実測値 (%) C:63.39 H: 5.31 N:10.53

製造例124

s イルカルボニル)]-4-(2-ピリジル)ホモピペラジン 塩酸塩

融点167-170℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>0·HC1·0.75H<sub>2</sub>0として)

計算値 (%) C:68.84 H: 6.71 N:11.47

実測値 (%) C:68.64 H: 6.76 N:11.28

10 製造例125

<u>1-[(1,5-ジメチル-2-(4-ニトロフェニル)インドール-3-</u> イル-カルボニル)]-4-(2-ピリジル)ホモピペラジン 塩酸塩

融点247-249℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·HC1·O. 25H<sub>2</sub>Oとして)

15 計算値 (%) C:63.52 H: 5.63 N:13.72

実測値 (%) C:63.89 H: 5.63 N:13.48

製造例126

1-[(1,5-ジメチル-2-(3-トリフルオロメトキシフェニル)インドール-3-イルカルボニル)]-4-(2-ピリジル)ホモピペ

20 ラジン 塩酸塩

融点155-158℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>27</sub>F<sub>3</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·HC1·0.25H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:61.20 H: 5.23 N:10.20

実測値 (%) C:61.27 H: 5.16 N:10.21

25 製造例127

1-[(1,5-ジメチル-2-(2-メトキシフェニル) インドールー3-イルカルボニル)]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン 塩酸塩

融点181-184℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·HCl·H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:66.07 H: 6.53 N:11.01

実測値 (%) C:66.22 H: 6.42 N:10.99

製造例128

1-(5-イソプロピル-1-メチル-2-フェニルインドール-3-

5 イルカルボニル) - 4 - (2 - ピリジル) ホモピペラジン 塩酸塩

融点149-153℃

元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>32</sub>N<sub>4</sub>0·HC1·0.5H<sub>2</sub>0として)

計算值 (%) C:69.93 H: 6.88 N:11.25

実測値 (%) C:69.98 H: 6.89 N:10.91

10 製造例129

1 - (1, 5 - ジメチル - 2 - フェニルインドール - 3 - イルカルボニ (1, 5 - ジメチル - 2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点228-229℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·0.25H<sub>2</sub>Oとして)

15 計算値 (%) C:68.41 H: 5.84 N:14.77

実測値 (%) C:68.38 H: 5.92 N:14.57

製造例130

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ ル)-4-(5-メチルピリジル-2-イル)ホモピペラジン

20 融点148-150℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>Oとして)

計算値 (%) C:76.68 H: 6.89 N:12.77

実測値 (%) C:76.73 H: 6.99 N:12.79

製造例131

融点265-266℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として)

計算値 (%) C:73.61 H: 6.41 N:12.72

実測値 (%) C:73.43 H: 6.57 N:12.58

製造例132

1-[1,5-ジメチル-2-(4-メトキシフェニル) インドール-3-イル-カルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン

5 融点159-160℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として)

計算値 (%) C:73.98 H: 6.65 N:12.33

実測値 (%) C:74.14 H: 6.81 N:12.27

製造例133

融点256℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として)

計算値 (%) C:73.22 H: 6.14 N:13.14

15 実測値(%) C:73.03 H: 6.20 N:13.20

製造例134

<u>1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ</u> ル)-4-(5-ヒドロキシ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点242℃

20 元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として)

計算値 (%) C:73.61 H: 6.41 N:12.72

実測値 (%) C:73.53 H: 6.52 N:12.54

製造例135

25 <u>チル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) ホモピペラジン</u>

融点177-179℃

元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>27</sub>C1N<sub>4</sub>OSとして)

計算值 (%) C:67.62 H: 5.28 N:10.88

実測値 (%) C:67.70 H: 5.53 N:10.81

製造例136

<u>1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(5-プロピル-2-ピリミジニル)ホモピペラジン</u>

融点148-149℃

5 元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>33</sub>N<sub>5</sub>0として)

計算値 (%) C:74.49 H: 7.11 N:14.98

実測値 (%) C:74.26 H: 7.25 N:14.85

製造例137

 $\frac{1 - (1, 5 - ジメチル - 2 - フェニルインドール - 3 - イルカルボニ}{\nu) - 4 - (4 - トリフルオロメチル - 2 - ピリミジニル) ホモピペラジン$ 

融点155-157℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>26</sub>F<sub>3</sub>N<sub>5</sub>0として)

計算値 (%) C:65.71 H: 5.31 N:14.19

15 実測値(%) C:65.89 H: 5.47 N:14.02

製造例138

<u>1-(1-ベンジル-5-メチル-2-フェニルインドール-3-イルー</u>カルボニル) - 4 - (2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点163-164℃

20 元素分析値 (C33H32N40として)

計算值 (%) C:79.17 H: 6.44 N:11.19

実測値 (%) C:78.80 H: 6.56 N:10.87

製造例139

1-(5-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-

25 4-(2-ビリジル) ホモピペラジン

融点242-243℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>26</sub>N<sub>4</sub>0として)

計算値 (%) C:76.07 H: 6.38 N:13.65

実測値 (%) C:75.88 H: 6.49 N:13.46

製造例140

 $\frac{1-(1-) + 1}{3-1} + \frac{1-(1-) + 1}{2} + \frac{1-(1-)$ 

融点198-204℃

5 元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>・0.25H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:71.09 H: 6.07 N:11.84

実測値 (%) C:71.12 H: 6.14 N:11.96

製造例141

10 ドール-3-イルカルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン

融点127-130℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として)

計算值 (%) C:73.98 H: 6.65 N:12.33

実測値 (%) C:74.04 H: 6.84 N:12.58

15 製造例142

1-[1-メチル-2-(2-メトキシフェニル) インドール-3-イルカルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン 塩酸塩

融点156-160℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>・HC1・0.75H<sub>2</sub>Oとして)

20 計算値 (%) C:66.11 H: 6.27 N:11.42

実測値 (%) C:66.11 H: 6.69 N:11.48

製造例143

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ

ル) -4-(5-メトキシ-2-ピリジル) ホモピペラジン

25 融点124-126℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として)

計算値 (%) C:73.98 H: 6.65 N:12.33

実測値 (%) C:74.15 H: 6.76 N:12.39

製造例144

2-[4-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカル ボニル) ホモピペラジン-1-イル]ピリジン-5-カルボキサミド

融点186-188℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>29</sub>N<sub>5</sub>O<sub>2</sub>として)

5 計算値(%) C:69.26 H: 6.43 N:14.42

実測値 (%) C:69.58 H: 6.29 N:14.44

製造例145

1-[1-メチル-2-(2-ピリジル) インドール<math>-3-イルカルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン

10 融点132-134℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>0として)

計算值 (%) C:72.97 H: 6.12 N:17.02

実測値 (%) C:73.00 H: 6.19 N:16.88

製造例146

15  $1 - [1 - \cancel{y} + \cancel{v} - 2 - (4 - \cancel{v} - \cancel{v}) + \cancel{v} + \cancel{v} - 3 - 4 + \cancel{v} + \cancel{v}$ 

融点201-202℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>0として)

計算値 (%) C:72.97 H: 6.12 N:17.02

20 実測値(%) C:72.87 H: 6.27 N:16.82

製造例147

1-[5-メチル-2-(3-メトキシフェニル) インドール-3-イルカルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン

融点112-115℃

25 元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>として)

計算値 (%) C:73.61 H: 6.41 N:12.72

実測値 (%) C:73.12 H: 6.42 N:12.43

製造例148

1-[5-メチル-2-(2-メチルフェニル) インドールー3-イルー

```
カルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン
```

融点243-245℃

元素分析値 (C27H28N40として)

計算値 (%) C:76.39 H: 6.65 N:13.20

5 実測値 (%) C:76.25 H: 6.64 N:12,95

製造例149

1-[2-(2-クロロフェニル) - 5-メチルインドール-3-イルー カルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン

融点237-238℃

10 元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>C1N<sub>4</sub>0として)

計算値 (%) C:70.18 H: 5.68 N:12.59

実測値 (%) C:69.81 H: 5.69 N:12.40

製造例150

15 カルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン

融点 2 4 1 - 2 4 4 ℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>C1N<sub>4</sub>0·0.4H<sub>2</sub>0として)

計算値 (%) C:69.06 H: 5.75 N:12.39

実測値 (%) C:69.27 H: 5.53 N:12.36

20 製造例151

<u>1-[1,5-ジメチル-2-(3-メトキシフェニル)インドール-3-</u> イル-カルボニル]-4-(2-ピリジル)ホモピペラジン

融点90-93℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>O<sub>2</sub>·0.25H<sub>2</sub>Oとして)

25 計算値 (%) C:73.26 H: 6.70 N:12.20

実測値 (%) C:73.16 H: 6.80 N:12.00

製造例152

1-[1,5-ジメチル-2-(2-メチルフェニル) インドール-3-イルカルボニル]-4-(2-ピリジル) ホモピペラジン 融点90-96℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>0·0.25H<sub>2</sub>0として)

計算値 (%) C:75.90 H: 6.94 N:12.64

実測値 (%) C:75.86 H: 7.03 N:12.43

5 製造例153

融点98-105℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>C1N<sub>4</sub>0·0.25H<sub>2</sub>0として)

10 計算値(%) C:69.97 H: 5.98 N:12.09

実測値(%) C:70.12 H: 6.00 N:11.94

製造例154

15 融点101-104℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>C1N<sub>4</sub>O・0.25H<sub>2</sub>Oとして)

計算値(%) C:69.97 H: 5.98 N:12.09

実測値(%) C:69.83 H: 5.97 N:11.93

製造例155

20 1-[4-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカル ボニル) ホモピペラジン-1-イル]ピリジン-5-カルボン酸

融点259℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>28</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>として)

計算値 (%) C:71.78 H: 6.02 N:11.96

25 実測値(%) C:71.69 H: 6.14 N:11.95

製造例156

1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点249-251℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>25</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:65.95 H: 5.57 N:14.79

実測値 (%) C:65.94 H: 5.42 N:14.68

製造例157

5 1-(1-エチル-5-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカ ルボニル) -4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点217-218℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>29</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·O.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:68.28 H: 6.14 N:14.22

10 実測値 (%) C:68.47 H: 6.04 N:13.96

製造例158

1 - (1, 5 - ジメチル - 2 - フェニルインドール - 3 - イルカルボニ n - 4 - (3 - ニトロ - 2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点184℃

15 元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>として)

計算值 (%) C:69.07 H: 5.80 N:14.92

実測値 (%) C:68.72 H: 5.89 N:14.79

製造例159

1-(1-メチル-5-メトキシ-2-フェニルインドール-3-イルー

20 カルボニル) - 4 - (5 - ニトロー2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点205℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>4</sub>として)

計算値 (%) C:66.79 H: 5.60 N:14.42

実測値 (%) C:66.48 H: 5.69 N:14.17

25 製造例160

<u>1-(5-フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルー</u> カルボニル) - 4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点249℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>FN<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:63.53 H: 5.33 N:14.25

実測値 (%) C:63.66 H: 5.02 N:14.15

製造例161

1-(5-ブロモ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカ

5 ルボニル) - 4 - (5 - ニトロー2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点242℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>BrN<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:57.47 H: 4.64 N:12.89

実測値 (%) C:57.48 H: 4.45 N:12.72

10 製造例162

1 - (1, 6 - ジメチル - 2 - フェニルインドール - 3 - イルカルボニ (1, 6 - ジメチル - 2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点188℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>として)

15 計算値(%) C:69.07 H: 5.80 N:14.92

実測値 (%) C:69.01 H: 5.78 N:14.82

製造例163

20 融点199℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>C1N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>として)

計算值 (%) C:63.74 H: 4.94 N:14.29

実測値 (%) C:63.28 H: 4.84 N:14.14

製造例164

融点139℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>C1N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>として)

計算値 (%) C:63.74 H: 4.94 N:14.29

実測値 (%) C:63.94 H: 5.14 N:13.95

製造例165

<u>1-(4-プロモー1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(5-ニトロ-2-ピリジル)ホモピペラジン</u>

5 融点160℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>BrN<sub>5</sub>O<sub>3</sub>として)

計算值 (%) C:58.44 H: 4.53 N:13.10

実測値 (%) C:58.76 H: 4.69 N:12.72

製造例166

10 1-(6-7)1-(5-1)

融点204℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>BrN<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:57.47 H: 4.64 N:12.89

15 実測値(%) C:57.67 H: 4.57 N:12.79

製造例 1 6 7

<u>1-(7-プロモー1-メチルー2-フェニルインドールー3-イルカ</u> ルボニル) -4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点252℃

20 元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>BrN<sub>5</sub>O<sub>3</sub>・0.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:57.47 H: 4.64 N:12.89

実測値 (%) C:57.54 H: 4.57 N:12.73

製造例168

1-(6-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イル-

25 カルボニル) - 4 - (5 - ニトロ-2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点173℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>4</sub>として)

計算值 (%) C:66.79 H: 5.60 N:14.42

実測値 (%) C:66.31 H: 5.69 N:14.16

製造例169

1-(1,7-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ ル)-4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点239℃

5 元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:67.77 H: 5.90 N:14.63

実測値 (%) C:67.53 H: 5.79 N:14.48

製造例170

1-(1-エチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-

10 4-(5-ニトロー2-ピリジル)ホモピペラジン

融点264℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·0.9H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:66.76 H: 5.98 N:14.42

実測値 (%) C:67.00 H: 5.79 N:14.39

15 製造例171

1 - (1 - 4 )プロピルー2 - フェニルインドールー3 - 4 ルカルボニル) - 4 - (5 - ニトロー2 - ピリジル) ホモピペラジン

融点271℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>29</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·0.2H<sub>2</sub>Oとして)

20 計算値 (%) C:69.03 H: 6.08 N:14.38

実測値 (%) C:69.11 H: 6.17 N:14.51

製造例172

<u>1-(7-フルオロ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イル-</u> カルボニル) - 4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

25 融点234℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>FN<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·0.7H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:64.24 H: 5.27 N:14.41

実測値 (%) C:64.06 H: 5.14 N:14.27

製造例173

<u>1-(7-メトキシ-1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルー</u> カルボニル) - 4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点178℃

元素分析値 (C<sub>27</sub>H<sub>27</sub>N<sub>5</sub>O<sub>4</sub>として)

5 計算値 (%) C:66.79 H: 5.61 N:14.42

実測値 (%) C:66.70 H: 5.56 N:14.38

製造例174

10 ジン

融点215℃

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>31</sub>N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>S・0.25H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:64.41 H: 6.08 N:13.41

実測値 (%) C:64.60 H: 6.14 N:13.09

15 製造例175

 $\frac{1 - [1 - \cancel{3} + \cancel{N} - 2 - (4 - \cancel{U} \cancel{J} \cancel{N}) + \cancel{N} + \cancel{N} - 3 - \cancel{N} + \cancel{N} +$ 

融点281℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>6</sub>O<sub>3</sub>·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

20 計算値 (%) C:64.50 H: 5.41 N:18.05

実測値 (%) C:64.32 H: 5.25 N:17.79

製造例176

 $\frac{1 - [1 - \cancel{3} + \cancel{N} - 2 - (3 - \cancel{U} \cancel{J} \cancel{N}))}{1 - \cancel{N} - 2 - (5 - 2 - \cancel{U} \cancel{J} \cancel{N})} + \frac{1 - \cancel{N} - 3 - 1}{1 - \cancel{N} - 2 - \cancel{U} \cancel{J} \cancel{N}}$ 

25 融点229℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>6</sub>O<sub>3</sub>として)

計算値 (%) C:65.78 H: 5.30 N:18.41

実測値 (%) C:65.47 H: 5.47 N:18.54

製造例177

1-[1-メチル-2-(2-ピリジル) インドール-3-イルカルボ ニル]-4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン

融点236℃

元素分析値 (C<sub>25</sub>H<sub>24</sub>N<sub>6</sub>O<sub>3</sub>·0.5H<sub>2</sub>Oとして)

5 計算値(%) C:64.50 H: 5.41 N:18.05

実測値 (%) C:64.65 H: 5.29 N:18.26

製造例178

1 - (1, 5 - ジメチル-2 - フェニルインドール-3 - イルカルボニn - 4 - (5 - カルボメトキシ-2 - ピリジル) ホモピペラジン

10 融点202℃

元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>30</sub>N<sub>4</sub>O<sub>3</sub>·0.2H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:71.64 H: 6.30 N:11.52

実測値 (%) C:71.66 H: 6.24 N:11.48

製造例179

融点257℃

元素分析値 (C<sub>26</sub>H<sub>24</sub>C1N<sub>5</sub>O<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>Oとして)

計算値 (%) C:61.48 H: 5.16 N:13.79

20 実測値 (%) C:61.53 H: 4.80 N:13.71

製造例180

<u>1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ</u> <u>ル)-4-(5-アセチルアミノ-2-ピリジル)ホモピペラジン</u>

融点277℃

25 元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>31</sub>N<sub>5</sub>O<sub>2</sub>·0.25H<sub>2</sub>Oとして)

計算值 (%) C:71.66 H: 6.53 N:14.41

実測値 (%) C:71.90 H: 6.62 N:14.19

製造例181

1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニ

<u>ル) -4-(5-ジメチルアミノ-2-ピリジル) ホモピペラジン</u>

融点178℃

正イオンE I - M S m/z: 4 6 7 [M]+

製造例182

5 1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(4-メチル-5-ニトロ-2-ピリジル) ホモピペラジン融点222℃

正イオンEI-MS m/z: 483[M]+

製造例183

10 1 - (1, 5 - i j j + i k - 2 - i j j k - 2 - i j k -

融点204℃

IR (KBr): 1587, 1333, 1161cm<sup>-1</sup>

15 試験例1

抗 Thy-1 抗体腎炎ラットに対する作用

抗 Thy-1 抗体腎炎は、メサンギウム細胞の膜蛋白として存在する Thy-1 抗原とそれに対する抗体が反応して起きる糸球体腎炎モデルである。このモデルではメサンギウム細胞傷害や、基質の増加を伴うメサンギウム細胞増 殖性病変が認められる。ヒトの慢性糸球体腎炎のほとんどは、メサンギウム細胞の増殖や基質の増加を主病変とする増殖性糸球体腎炎であるが、抗 Thy-1 抗体腎炎は、このヒト増殖性糸球体腎炎、ことにメサンギウム細胞増殖性腎炎のモデルとされている(イシザキ(Ishizaki)ら, Acta. Pathol. Jpn., 36, 1191(1986))。

25 (1) 実験動物

ラット(1群7匹)を用いた。

- (2) 実験材料
- ・抗 Thy-1 抗体の作製

抗体の作製は前記のイシザキ (Ishizaki) らの方法に準じて行った。すなわち、ラット胸腺細胞のアジュバント懸濁液を作製し、これをウサギの皮下に免疫した。2回追加免疫後採血し、得られた血清に非働化・吸収操作を加えて抗血清 (抗 Thy-1 抗体) を得た。

## 5 (3) 実験方法

ラットの尾静脈より抗血清の一定量を静脈内注射し、腎炎を惹起させた。注射翌日より被験薬の懸濁液(1mg/ml)をラットの体重100gあたり1mlの投与量で、1日2回、7日間連日経口投与した。投与開始後8日目に深麻酔下で採血を行い、腎臓を摘出した。腎臓をカルノア固定液で固定後、定法に従ってパラフィン切片を作製し、ヘマトキシリン単染色を施し鏡検した。病理組織学的評価法としては、光学顕微鏡を用いて各組織標本中の糸球体内細胞(メサンギウム細胞)数を数えた。統計学的検定は、Dunnett検定を用いて行った。それらの結果を表1に示す。

表1 腎糸球体の病理組織学的所見

被験薬	糸球体内細胞数a)
対照群	104. 3±3. 3
製造例1	90.3±2.2 *
製造例33	88.5±3.7 **
製造例34	87.1±5.7 **
製造例48	89.2±3.1 *

a) 糸球体 1 個あたり細胞 (メサンギウム細胞) 数 平均値±標準誤差 (正常動物の平均細胞数は、 67.25個である。)

\*:P<0.05、\*\*:P<0.01

以上の結果より、本発明に係る化合物は、抗 Thy-1 抗体腎炎ラットのメサンギウム細胞増殖抑制作用を有することが明白である。

### 試験例2

# 5 急性毒性試験

マウスに、被験薬物の懸濁液を 300 mg/kg の投与量で経口投与し、一週間後まで一般症状観察を行った。被験薬物として、製造例1、5、6、33、34、39及び48の化合物をそれぞれ投与した。

その結果、いずれの投与群においても死亡例は認められなかった。

### 10 製剤例1

錠剤 (内服錠)

# 処方1錠80mg 中

製造例1の化合物5.0mgトウモロコシ澱粉46.6mg結晶セルロース24.0mgメチルセルロース4.0mg

ステアリン酸マグネシウム

0.4mg

この割合の混合末を通常の方法により打錠成形し内服錠とする。

### 製剤例2

15

# 錠剤 (内服錠)

# 10 処方1錠80mg 中

製造例33の化合物5.0mgトウモロコシ澱粉46.6mg結晶セルロース24.0mgメチルセルロース4.0mgステアリン酸マグネシウム0.4mg

この割合の混合末を通常の方法により打錠成形し内服錠とする。

# 産業上の利用可能性

以上に示したように、本発明に係る化合物は、優れたメサンギウム細胞増殖 抑制作用を有し、毒性は低く安全な化合物であることから、本発明化合物を有 20 効成分として含む医薬組成物は、ヒトを含む哺乳動物に対して、腎炎治療剤と して有用である。

### 請求の範囲

1. 次の式[1]で表されるアミド誘導体、又はその薬学的に許容される塩を有効成分とする腎炎治療剤。

$$\begin{array}{c|c}
R^4 & R^3 \\
R^5 & R^1
\end{array}$$
(1)

5 R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>は、同一又は異なって、水素、アルキル、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、カルボキシアルキル、アシル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基は、1~3個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 及び $R^6$ は、同一又は異なって、水素、ハロゲン、ヒドロキシ、アミノ、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アリールアルキル、シアノ、又はニトロを表す。又は、 $R^3$ 、 $R^4$ 、 $R^5$ 及び $R^6$ の中で隣接する 2 個の基が一緒になって、メチレンジオキシ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。

 $R^7$ は、 $R^8$ で置換されていてもよい環状アミノ、又は $R^9$ で置換されていてもよいアザビシクロアルキルアミノを表す。

R<sup>8</sup>は、アルキル、ハロアルキル、アシル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基は、1~3個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、アリールアルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ヒドロキシ、アミノ、モノアルキルア

ミノ、ジアルキルアミノ、アルキルスルホニルアミノ、アシルアミノ、ジアルキルアミノスルホニルアミノ、カルバモイル、モノアルキルカルバモイル、ジアルキルカルバモイル、シアノ、カルボキシ、アルコキシカルボニル、アルキルスルホニル、ジアルキルアミノスルホニル、又はニトロで置換されていてもよい。)。

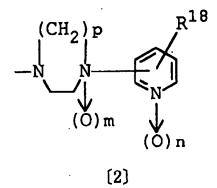
R<sup>9</sup>は、アルキル、アルケニル、(シクロアルキル)アルキル、ハロアルキル、 アリールアルキル、アシル、アルキルスルホニル、又はアリールスルホニルを 表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、及びアリールスルホニルのア リール部分は、ハロゲン又はアルキルで置換されていてもよい。)。

2. 次の式 [1 a] で表される化合物であって、次の(A) 又は(B) の場 10 合のいずれかであるアミド誘導体、又はその薬学的に許容される塩を有効成分 とする腎炎治療剤。

(A) R<sup>11</sup>及びR<sup>12</sup>は、同一又は異なって、アルキル、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、カルボキシアルキル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基は、1~3個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 及び $R^{16}$ は、同一又は異なって、水素、ハロゲン、ヒドロキ 20 シ、アミノ、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アリールアルキル、シアノ、又はニトロを表す。又は、 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 、及び $R^{16}$ の中で隣接する 2 個の基が一緒になって、メチレンジオキ

シ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。  $R^{17}$ は、次の式〔2〕で表される基を表す。



R<sup>18</sup> は、水素、ハロゲン、アルキル、アリールアルキル、ハロアルキル、アル 5 コキシ、ヒドロキシ、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、アルキ ルスルホニルアミノ、アシルアミノ、ジアルキルアミノスルホニルアミノ、カ ルバモイル、モノアルキルカルバモイル、ジアルキルカルバモイル、シアノ、 カルボキシ、アルコキシカルボニル、アルキルスルホニル、ジアルキルアミノ スルホニル、又はニトロを表す。mは、0又は1を表す。nは、0又は1を表 10 す。pは、2又は3を表す。

(B)  $R^{11}$  は、水素、アルキル、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、カルボキシアルキル、アシル、アリール、芳香族複素環基、又はアリールアルキルを表す(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール、及び芳香族複素環基は、 $1\sim3$  個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

 $R^{12}$ は、アリール又は芳香族複素環基を表す(かかるアリール、芳香族複素 環基は、 $1\sim3$ 個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、ア ルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)。

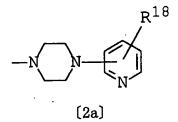
 $R^{13}$ 、 $R^{14}$ 、 $R^{15}$ 及び $R^{16}$ は、同一又は異なって、水素、ハロゲン、ヒドロキ 20 シ、アミノ、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、モノアルキルアミノ、ジ アルキルアミノ、アリールアルキル、シアノ、又はニトロを表す。又は、 $R^{13}$ 、  $R^{14}$   $R^{15}$  及び $R^{16}$ の中で隣接する 2 個の基が一緒になって、メチレンジオキ

シ又はエチレンジオキシを形成していてもよい。  $R^{17}$ は、次の式 [3] で表される基を表す。

$$-NH - (3)$$

R<sup>19</sup>は、水素、アルキル、アルケニル、(シクロアルキル)アルキル、ハロ アルキル、アリールアルキル、アシル、アルキルスルホニル、又はアリールス ルホニル(かかるアリールアルキルのアリール部分、及びアリールスルホニル のアリール部分は、ハロゲン又はアルキルで置換されていてもよい。)を表す。

- 3. (A) の場合であり、 $R^{11}$ がアルキルであり、 $R^{12}$ がフェニル(かかるフェニルは、 $1 \sim 3$  個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。)である請求項2記載のアミド誘導体、又はその薬学的に許容される塩を有効成分とする腎炎治療剤。
- 4. (B) の場合であり、R<sup>11</sup>がアルキルであり、R<sup>12</sup>がフェニル(かかるフェニルは、1~3個の同一又は異なる、ハロゲン、アルキル、ハロアルキル、アルコキシ、ハロアルコキシ、ヒドロキシ、シアノ、又はニトロで置換されていてもよい。) である請求項2記載のアミド誘導体、又はその薬学的に許容される塩を有効成分とする腎炎治療剤。
- 5. (A) の場合であり、 $R^{11}$ がアルキルであり、 $R^{12}$ がフェニルであり、 $R^{13}$ 、 $R^{15}$ 及び $R^{16}$ が水素であり、 $R^{14}$ が水素又はアルキルであり、 $R^{17}$ が次の 式〔2 a〕で表される基



25 であり、R<sup>18</sup>が水素又はニトロである請求項2記載のアミド誘導体、又はその

.5

25

薬学的に許容される塩を有効成分とする腎炎治療剤。

- 6.次の(1)~(17)の化合物からなる群から選択されるアミド誘導体又はその 薬学的に許容される塩を有効成分とする腎炎治療剤。
- (1) 1 (1, 5 ジメチルー2 フェニルインドールー3 イルカルボニル) 4 (2 ピリジル) ピペラジン、
  - (2) 1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) <math>-4-(3-ピリジル) ピペラジン、
  - (3) 1 (1 メチル-2 フェニルインドール-3 イルカルボニル) -4 (5 ニトロ-2 ピリジル) ピペラジン、
- (4) 1 (1 メチル 2 フェニルインドール 3 イルカルボニル) 4 (2 ピリジル) ピペラジン 4 オキシド、
  - (5) 1 (1, 5, 6 トリメチル-2 フェニルインドールー3 イルカルボニル) 4 (4 ピリジル) ピペラジン、
  - (6) 1-(1-メチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル)-4-(2-ピリジル)ピペラジン、
  - (7) 1-(1, 5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) <math>-4-(4-ピリジル) ピペラジン、
  - (8) 1-(1,5-ジメチル-2-フェニルインドール-3-イルカルボニル) <math>-4-(5-ニトロ-2-ピリジル) ピペラジン、
- 20 (9) 1 (1, 5 ジメチル 2 フェニルインドール 3 イルカルボニル) <math>-4 (2 ピリジル) ホモピペラジン、
  - (10) 1 (1 メチルー2 フェニルインドールー3 イルカルボニル) <math>-4 (3 ピリジル) ホモピペラジン、
  - (11) 1 (1, 5 ジメチルー 2 フェニルインドールー <math>3 1 ー ボニル) 4 (3 1) ジル) ホモピペラジン、
    - (12) 1-(1,5-ジメチルー2-フェニルインドールー3-イルカルボニル) <math>-4-(5-ニトロー2-ピリジル) ホモピペラジン、
    - (13) 1-(1,5-i)x+x-2-z+x-2-v+x-2-v+x-2-v+x-2-v+x-2-v+x-2-v+x-2-v+x+

ペラジン、

- (14) 1-[1,5-ジメチルー2-フェニルインドールー3ーイルカルボニル) <math>-4-(5-アセチルアミノー2-ピリジル) ホモピペラジン、(15) N-(endo-8-メチル-8-アザビシクロ [3. 2. 1] オク
- 5 ター3ーイル) -1, 5ージメチルー2ーフェニルインドールー3ーカ ルボキサミド、
  - (16)  $N (\text{endo} 8 \cancel{y} + \cancel{y} 8 \cancel{y} + \cancel{y} +$
- 0 (17) N (endo-8-メチル-8-アザビシクロ[3.2.1] オクター3-イル) -1, 6-ジメチル-2-フェニルインドール-3-カルボキサミド。
  - 7. 請求項1から請求項6のいずれかに記載されたアミド誘導体、又はその薬学的に許容される塩を有効成分とする慢性糸球体腎炎治療剤。
- 5. 8. 請求項1から請求項6のいずれかに記載されたアミド誘導体、又はその 薬学的に許容される塩を有効成分とする増殖性糸球体腎炎治療剤。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP00/08782

A CLAS	SIFICATION OF SUBJECT MATTER					
	.Cl <sup>7</sup> A61K31/475, 496, 506, 551	. A61P13/12 //				
	C07D401/12, 401/14, 409/1					
According t	to International Patent Classification (IPC) or to both n	ational classification and IPC				
	S SEARCHED					
	ocumentation searched (classification system followed					
Int	.Cl <sup>7</sup> A61K31/475, 496, 506, 551					
	C07D401/12, 401/14, 409/1	4, 451/04, 491/056				
Documenta	tion searched other than minimum documentation to the	e extent that such documents are included	in the fields searched			
	lata base consulted during the international search (nar	ne of data base and, where practicable, sea	rch terms used)			
CAPI	LUS, REGISTRY (STN)					
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category*	Citation of document with indication whom a		5 1			
	Citation of document, with indication, where a		Relevant to claim No.			
х	WO, 96/32379, A1 (FUJISAWA PHA LTD.),	RMACEUTICAL CO.,	1,2,7,8			
A	17 January, 1996 (17.01.96),		3-6,9-15			
	& CA, 2217707, A & AU, 9651	234. A				
	& CA, 2217707, A & AU, 9651 & EP, 820441, A1 & CN, 1187	812, A				
	& JP, 11-503445, A & ZA, 9602	859, A				
	& US, 6069156, A					
v	TO 10 67600 & (BUITCAMA DUAD)					
X	JP, 10-67682, A (FUJISAWA PHAR)   LTD.),	MACEUTICAL CO.,	1,2,7,8			
	10 March, 1998 (10.03.98) (Fa	milv: none)				
	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,					
PΧ	WO, 00/69432, A1 (TEIJIN LIMIT	ED),	1,7,8			
	23 November, 2000 (23.11.00),					
	Compound No.749 (Family: none	;)				
х	WO, 98/06715, A1 (SMITHKLINE B)	PECHAM CODD )	170			
••	19 February, 1998 (19.02.98),	BECHAIT CORF. / ,	1,7,8			
	& EP, 922042, A1					
Further	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.				
	categories of cited documents:	"T" later document published after the inter	national filing date or			
	ent defining the general state of the art which is not red to be of particular relevance	priority date and not in conflict with the	e application but cited to			
	document but published on or after the international filing	understand the principle or theory unde "X" document of particular relevance; the ci	laimed invention cannot be			
date		considered novel or cannot be considered	ed to involve an inventive			
	ent which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the publication date of another citation or other	step when the document is taken alone document of particular relevance; the ci	laimed invention cannot be			
special	reason (as specified)	considered to involve an inventive step	when the document is			
"O" docume means	ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	combined with one or more other such combination being obvious to a person	documents, such			
"P" docume	ent published prior to the international filing date but later	"&" document member of the same patent fa				
	priority date claimed	·				
	ectual completion of the international search bebruary, 2001 (19.02.01)	Date of mailing of the international search report 27 February, 2001 (27.02.01)				
17 4	ebiuary, 2001 (13.02.01)	2/ February, 2001 (2	7.02.01)			
Name and mailing address of the ISA/		Authorized officer				
Japanese Patent Office						
Facsimile No.		Telephone No.				
		<del>-</del>				

#### 国際調査報告

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl<sup>7</sup> A61K31/475, 496, 506, 551, A61P13/12 // C07D401/12, 401/14, 409/14, 451/04, 491/056

#### B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int.Cl' A61K31/475, 496, 506, 551, A61P13/12, C07D401/12, 401/14, 409/14, 451/04, 491/056

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CAPLUS, REGISTRY (STN)

#### C. 関連すると認められる文献 引用文献の T

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	WO, 96/32379, A1 (FUJISAWA PHARMACEUTICAL CO., LTD.), 17. 1月. 1996 (17. 01. 96) &	1, 2, 7, 8
A	CA, 2217707, A&AU, 9651234, A&EP, 820441, A1&CN, 1187812, A&JP, 11-503445, A&ZA, 9602859, A&US, 6069156, A	3-6, 9- 15

#### R C欄の続きにも文献が列挙されている。

パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献(理由を付す)
- 「〇」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

19.02.01

国際調査報告の発送日

27.02.01

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 特許庁審査官(権限のある職員) 冨永 保

4P 9159

電話番号 03-3581-1101 内線 3490

C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*		関連する 請求の範囲の番号
X	JP, 10-67682, A (FUJISAWA PHARMACEUTICAL CO., LTD.), 10.3月.1998 (10.03.98) (ファミリーなし)	1, 2, 7,
PΧ	WO, 00/69432, A1 (TEIJIN LIMITED), 23. 11 月. 2000 (23. 11. 00), Compound No. 749 (ファミリーなし)	1, 7, 8
Х	WO, 98/06715, A1 (SMITHKLINE BEECHAM CORP.), 1 9. 2月. 1998 (19. 02. 98) & EP, 922042, A1	1, 7, 8
		·